167	(Ody			
例示化合物 卷号	x	Y	m	R
3-118	N N Me	0	11.4	H
3-119	N Me	a	2	H
3-120	No No	0	3	н
8-121	N N Me	O	4	Н
3-122	IIIN Me	0	5	Н
3-123	Ne Ne	٥	Į.	MeO
3-124	↓ () N Ne	0	1	Cl
3-125	IN Ne	s	1	Н
3-126	, (TN) Me	s	3	н

【0164】 【表71】

169

4 (44)				
例示化合物 答 号	Х	Υ	m	R
3-127	↓ ŢN Ř:	0	1	н
3-128	LIN Et	9	1	H
3-129	I N Pr	0	1	H
3-130	LIN Pr	0	7-4	CI
3-131	I Pr	0	1	H
3~132	↓ N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	s		н
3-133	N N Bu	o	ı	Ħ
3-134	N N Bz	0	ı	Н
3-135	↓ N B _Z	0	ů,	Н

[0165] [表72]

171	1017			1
例示化合物 番 号	x	Y	m	R
3-136	N N Ba	s	1	Н
3-137	(\$\times_N^N \rightarrow \\ Me	0) part	н
3-138	K Et	O	**	н
3-139	N B _z	0	1	Н
3-140	C N BE	S	ì	H
3-141		٥	2 1	H
3-142	Ċ\N N Me	0	1	Н
3-143	N N Me	0	1	Н
3-144	N Me	0	1	н

[0166] 【表73】

173	(Vo)			1.
例示化合物 番号	Х	Y	m	R
3-145	N N Me	s	Ĭ.	н
3-146	MeO N	0	l	н
3-147	Me MeO N	O	2	H
3-148	Me MeO IN	٥	3	H
3-149	MeO N	0	4	H
3-150	Me Me Me	Ò	55	н
3-151	Me NeO NeO NeO	\$	1	Ħ
3-152	MeO Ne	s	2	Ħ
3-153	MeO N	0	1	Me

【0167】 【表74】

175	1007				1
例示化合物 器 号	X	Y	m	R	
3-154	Me MeO N	0	2	Me	
3-155	Me O N	٥	1	F	
3-156	Me MeO N	0	rod	Cl	
3-157	MeO N	0	1	H	-
3-158	MeO IN	0	8	н	
3-159	Et N	0	p.d.	MeO	-
3-160	MeO N	s	1	н	
3-161	MeO N	0	1	н	
3-162	MeO N	S	1	Ħ	

【875】

178

例示化合物 番号	X	Y	m	R
3~163	MeO N	0	1	Н
3-164	i Bu MeO N	٥	1	Ħ
3-165	i Bu MeO IN	s	l	Н
3-166	Me EtO N	0	1	H
3-167	E tO N	0	1	MeO
3-168	E tO L N	0	1	Cl
3-169	E to NA	0	72	H
3-170	E tO N	o	3	н
3-171	Me EtO N	s	1	Н

[0169] [表76]

179	YOXY				180 180
例示化合物 書 号	x	Y	m	R	
3-172	EtO N	\$	4	Εt	
3-173	Me Pro N	٥	l	Н	
3-174	Me Pro N	S	1	H	
3-175	iPro Ne	0	1	Н	
3-176	IPro N	o	3	Н	
3-177	BuO N	0	1	H	
3-178	Me 1 BuO	o	1	H	
3-179	Me sBuO N	o		н	
3-180	t BuO	٥	1	Ħ	

[0170] 【表77】

181	1047			18
例示化合物 番 号	x	Y	m	R
3-181	BuO N	0	1	H
3182	BXO N	0	Ţ	Н
3-183	MeO N Me N	٥	1	Н
3-184	MeO N Br	0	į	н
3-185	EtO N F	0	1	Н
3-188	Me F	0	1	Н
3187	r N	٥	1	Ħ
3-188	C1 N Me N	0	1	H
3-189	C1 TN	0	1	н

[0171] 【表78】

184

例示化合物 各号	X	Y	m	R
3-190	Me E1 N	0	l	H
3-191	Me Br LVN	0	1	H
3-192	CF3 N N Br	0	ı	Н
3-193	CF ₃ Ne	0	1	H
3-194	Me N CFs	0	1	н
3-195	CF3 CVN	0	port	н
3-196	Br N Me N	o	1	н
3-197	CI NA	0	1	Ħ
3-198	Br N N Me Me	0	2	Ħ

【0172】 【表79】

· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	*********			
例示化合物 番 号	x	Y	m	R
3-199	t Bu N	0	1	H
3-200	HO No	0	i	Н
3-201	Me N N Me	٥	1	Н
3-262	C1 C1 N	٥	***	Н
3-203	F Ne	٥	V-uj	н
3-204	Br N BrO N	O	1	н
3-205	Me N C1	٥	1	H
3-206	Me Me HO N N	o	1	н
3-207	Me Me HO Me	0	2	Ħ

[0173] [表80]

187	YOW]
例示化合物 番 号	X	Y	m	Ř
3~208	Me Me HO N Me	0	3	Н
3-209	Me Me HO N	S	1	Н
3-210	Me Me HO N	٥	1	Me
3-211	Me Ne HO Ne	0	1	MeO
3-212	Me Me HO N	0	1	CI
3-213	Me L	٥	i	Н
3-214	Me LIN	0	2	Ħ
3-215	Me LIN	٥	3	н
3-216	Me No	o	4	н

[0174] [表81]

190

例示化合物 當号	x	Y	m	Ŕ
3-217	Me N N	0	5	Н
3-218	Me N	0	1	MeO
3-219	Me N	0	ı	Cl
3-220	Me LIN	s	1	H
3-221	Me N N	S	3	H
3-223	IN SECTION OF THE SEC	O	park.	Ħ
3-223	Et N	s	1.	н
3-224	↓ (N) Pr	0	Ł	н
3-225	Pr	0	1	CI

【0175】 【表82】

	A	c s
ş	14	3

例示化合物 番号	х	Y	m	R
3-226	i Pr N	o	1	H
3-227		s	1	Ħ
3-228	SBu Bu Bu	O	1	Н
3-229	Bz N N	0	1	Ħ
3-230	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	3	H
3-231	B _Z N	s	1	H
3-232	Me	٥	***	Н
3-233	Ęt ()	0		н
3-234	N N N N	0	1	н

[0176]

* *【表83】

例示化合物 番号	Х	Y	m	R
3-235	Bz N	S	l	н
3-236	Me N Me	0	1	Н

<u>表 4</u> 【0177】 【化12】

[0178]

ķ	*	[表8	4]	

例示化合物 番号	x	Y	m	R
41		0	***	н
4-2	()\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n\n	٥	2	H
4-3	()\n\n	٥	3	н
44	(CVN → H	0	4	Ħ
4-5	CTN -	0	5	MeO
46	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	s	Ĺ	н
4-7	(C)N →	O	1	MeO
4-8	© N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	V	Cl
4-9	CIN H	0	1	Me

【0179】 【表85】

195	(00)			
例示化合物 番号	X	Y	m	R
4-10	ΩN H	\$	Ţ	MeO
4-11	CIN Me	O	1	Ħ
4-12	(٥	2	H
4-13	N N Me	٥	q	Н
4-14	N Me	0	4	Ħ
4-15	∭N Me	0	5	Ħ
416	(N → Ne	s	1	Ħ
4-17	CIN- Me	s	22	H
4-18	(C)N Ne	G	1	MeO

[886] [表86]

107	(440)			
197 例示化合物 番号	Х	Ÿ	m	R
4-19	∭N Ne	٥	1	EŧO
4-20	()N Ne Me	0	ì	CI
4-21	N N Me	0	ı	F
4-22	N Me	0	1	Me
4-23	○ N N Me	٥	Ĭ	íPr
4-24	N Me	٥	2	Et
4~25	()N Ne Me	S	1	Cı
4-26	N N Me	S	1	Me
4-27		O	- Jane	H

【81】 【表87】

199	*****			
例示化合物 番号	Х	Y	m	R
4-28	Et Et	0	2	н
4~29	N Et	٥	3	t B u
4-30	Et Et	0	3	Me
4-31	C N E t	0	1	MeO
4-33	CIN Et	ន	ì	Ħ
4-33	CIN Et	\$	1	PrO
4-34	Et Et	s	1	Me
4-35	CIN Pr	0	1	н
4-36	OLD Pr	0	3	H

【888】

201	(102)			
列示化合物 番 号	Х	Y	m	R
4~37	CN Pr	0	ı	P
4-38	\(\frac{\range n}{n}\) \(\frac{\range n}{n}\)	s	1	H
4-39	N i Pr	0	Ĭ	Н
4-40	CVN i Þr	٥	2	Н
441		s	1	Ħ
4-42	1 Pr	s	5	CI
443	CTN Bu	0	ı.	typi szci
444	CTN → Bu	0	4	н
4-45	N Bu	s) <u>,</u>	H

【889】

£043				
例示化合物 番号	X	Ý	m	R
446	MeO NH	O	1	H
4-47	MeO N	0	3	Ħ
4-48	MeO KN	ş	l	н
4-49	MeO N Me	0	1	Ħ
4-50	MeO N Me	0	2	H
4-51	MeO No Me	o	3	Ħ
4-52	MeO No Me	O	4	Ħ
4-53	MeO Ne	0	5	Н
4-54	MeO CIN Me	s	1	н

【0184】 【表90】

列示化合物 蓄 号	х	Y	m	R
4-55	MeO N Me	\$	\$	Ħ
4-56	MeO IN Me	٥	1	Me
4-57	MeO N Me	0	1	MeO
4-58	MeO N Ne Me	٥	ı	F
4-59	MeO Ne	٥	Į.	CI
4-60	MeO TN Et	0	-	H
481	MeO CYN Et	O	2	\$\frac{1}{2}
4-62	MeO Cy Et	0	1	MeO
463	MeO IN	s	***	н

【0185】 【表91】

207					208
列示化合物 番号	х	Y	m	R	
464	MeO NPT	0	ì	H	
465	MeO NPr	S	1	H	
4-66	MeO N	٥	1	Ħ	
4-67	MeO NO I Bu	0	1	Н	
4-68	MeO N i Bu	S	1	я	
4-59	E tO N Me	0	1	H	
4-70	E t O N Me	0	1	MeO	***************************************
4-71	E to N Me	o	1	Cl	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
4-72	B t O N N N N N N N N N N N N N N N N N N	o	2	H	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·

[0186] 【表92】

例示化合物 游号	X	Y	m	R
4-73	E t O N Me	0	3	н
474	E t O N Me	s	1	н
4-75	EtO N Ne	\$	4	£ì
4-78	Pro N Me	٥	1	Ħ
4-77	Pro LN Me	S	1	н
4-78	i Pro N Me	0	1	Ħ
4-79	i Pro N Ne	٥	3	н
4-80	BuO N Me	0	1	н
4-81	i BuO TN Me	0	1	н

【893】

212

例示化台物 番号	X	Y	т	R
4-82	s BuO √N Ne	O	1	н
4~83	t BuO N Me	Đ	ì	Ħ
4-84	BuO N Pr	0	l	Н
4-85	B _X O N Me	0	1	н
4-86	MeO N Me Me	0	1	H
4~87	MeO N Br N Me	0	1	Ħ
4-88	E t O N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	1	H
4-89	F N F Me	٥	1	н
4-90	r CVN	O	1	н

【0188】 【表94】

例示化合物 番号	X	Y	m	R
4-91	C1 N Me Me	0	1	Н
4-92	Cl N Et Et	٥	1	Н
4-93	Et TN Me	0	1	н
494	Br N Me	О	ł	H
4-95	CF ₃	0	1	Ħ
4-86	CF ₃ N C1 Me	0	1	н
· ·	.^ .N′			

Me Me

0 1

1

Į

0

0

H

H

H

[0189] [表95]

4-97

4-98

4-99

	1 1001			
215	***************************************	······································		~~~~
例示化合物 番号	x	¥	m	R
4-100	CI N Me	٥	1	H
4-101	Br N Ne Me	0	1	H
4-102	tBu N Me	0	1	н
4-103	HO N Ne	0	1	н
4-104	Ne Me	0	1	н
4-105	C1 N C1 Me	0	1	Н
4-106	F N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	O	1.	Ħ
4-107	Br N B&O N Me	0	1	H
4-108	C1 Me	o	descended	H

[0190] [表96]

217	(***)			
列示化合物 番 号	×	Y	m	R
4~109	Me N N N Me Me	0	1	H
4-110	Me TO N HO Ne Me	٥	3	Ţ
4-111	Me Ne Ne	٥	3	н
4-112	Me N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Ø	1	H
4-113	Me No No Me Me	ದ	1	Me
4114	Me N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	1	MeO
4115	Me N HO N Me Me	٥	1	CI
4~116	II, N	٥	į	н
4117		s	1	н

【897】

219

例示化合物 番号	х	Y	m	R
4-118	↓ () N Me	٥	1	H
4-119	N Me	٥	2	н
4-120	N N Me	0	3	Ħ
4-121	↓ N Ne Me	٥	4	н
4122	LIN Me	0	5	Н
4-123	N N Me	o	1	MeO
4124	IIN Ne Me	. 0		Cı
4-125	↓ (T _N) Me	s	1	H
4128	N N Me	s	3	н

【898】

221	VALE V			
例示化合物 番号	х	¥	m	R
4-127	. (IN) Et	٥	Ì	Н
4-128	Et	s	1	н
4-129	, CYN Pr	O	1	Н
4-130	IIIN Pr	٥	1	Cl
4-131	I N i Þr	0	1	H
4-132	I Pr	S	1	н
4-133	N Bu	٥	1	н
4-134	LIN Bz	٥	1	н
4-135	LIN N Bz	0	3	Ħ

【899】

h	***************************************			·
例示化合物 番号	X	Ÿ	m	R
4-136	N Bz	s	\$_	н
4-137	() No Me	٥	ł	H
4-138	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	1	Ħ
4-139	ÇVN B≥	0	1	н
4-140	(TN) Bz	s	1	н
4-141	Ċ,'n	0	1	н
4-142	N N Me	0	1	H
4-143	*TIN Me	o	1	Н
4144	N Me	C	***	H

【0194】 【表100】

225	7.8.8.8				226
例示化合物 蓄 号	x	Y	m	R	
4-145	N Me	8	Ł	н	
4-146	Me MeO N	٥	1	Ħ	
4-147	MeO N	0	2	Н	
4-148	Me Me MeO	٥	3	Н	
4-149	Me MeO N	0	4	Ħ	
4-150	Me MeO N	0	5	Ħ	
4-151	MeO N	S	1	Ħ	
4-152	MeO-CVN	s	2	Н	
4153	Me Me	o	1	Me	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,

[0195] 【表101】

228

例示化合物 番号	X	Y	m	R
4-154	MeO N	٥	2	Me
4-155	Me O N	0	i	ř
4-156	Me MeO N	0	1	Cl
4-157	MeO N	0	1	Н
4-158	MeO N	0	2	н
4-159	MeO N	0	1	MeO
4-160	MeO N	\$	1	н
4-161	MeO N	٥	1	н
4-162	MeO TN	s	ı	Н

【0196】 【表102】

229	(110)			
例示化合物 番号	x	Y	m	R
4-163	i Pr Neo N	٥	į	н
4~164	i Bu MeO N	0	ì	Н
4-165	I Bu MeO N	\$	1	Н
4-188	Me 810 N	a	1	Ħ
4-167	B t O N	0	1	MeO
4-158	EtO N	٥	I	CI
4-169	E 10 N	٥	2	н
4-170	E t O N	٥	3	Н
4-171	Me E10 N	s	1	н

[0197] 【表103】

232

例示化合物 备号	X	Y	m	R
4-172	E to No	s	4	Et
4-173	Me Pro N	٥	1	H
4-174	PrO N	S	ı	Ħ
4-175	iPro Ne	0	1	н
4-176	Me iPrO N	0	3	Н
4-177	BuO N	0	1	Н
4-178	i BuO N	o	ì	н
4-179	Me SBuO N	o	1	н
4-180	t BuO	o	1	н

【0198】 【表104】

233	(110)			
两示化合物 答 号	х	Y	m	R
4~181	BuO N	0	1	Ħ
4-182	Me Bao	0	ı	н
4-183	Me Me Me Me Me	O	1	H
4-184	MeO NO	o	1	Ħ
4-185	EtO N F	0	1	H
4-186	F N	٥	1	H
4167	Me F	٥	1	н
4-188	C1 TN Me TN	0	ī	н
4-189	CI NA	٥	1	H

[0199] 【表105】

236

例示化合物 番号	x	Y	m	R
4190	Et N	0	ì	Н
4-191	Me Br N	О	1	Ħ
4-192	CP3 N	٥	1	H
4-193	CF ₃ N C ₁ N	٥	1	Ħ
4-194	Me N CF3	٥	1	H
4-195	CF3 N	٥	¥	H
4-196	Br N Me N	0	1	H
4-187	F N C1 N	o	1	Н
4198	Br N Ne Me	0	2	н

【0200】 【表106】

238

例示化合物				1
番号	Х	Y	m	R
4-199	t Bu N	0	1	н
4-200	HO Ne	0	1	H
4-201	Me N Me	0	1	Н
4-202	C1 C1 N	0	1	н
4-203	F N	O	1	H
4-204	Br N BxO N	٥	ı	Н
4-205	Me C N C	0	1	Н
4-206	Me Me HO N HO Me	o	1	H
4-207	Me Me HO N HO Me	0	2	Ħ

【0201】 【表107】

239

列示化合物 番号	x	Y	m	R
4-208	Me Me HO N HO N	o	3	н
4-209	Me Me HO N HO Me	s	1	н
4-210	Me Mc HO N Me	0	1	Me
4-211	Me Me Me N HO Me	٥	1	MeO
4-212	Me Me HO N HO N Me	O	1	C1
4-213	Me N	0	1	4
4214	Me L N	0	2	Ħ
4-215	Me N N	0	3	Н
4-216	Me N	o	4	H

【0202】 【表108】

241	(165)			
例示化合物 番 号	Х	Y	m	R
4-217	Me N N	0	5	Н
4-218	LIN ^{Ne}	٥	1	MeO
4-219	Me L	0	1	Cl
4-220	Me , X	s	1	Ħ
4-221	Me N N	S	3	Н
4-222	Ęt N	٥	1	Ħ
4223	Et N	5	ì	н
4224	\(\text{\frac{1}{N}}\) Pr	0	1	Н
4-225	₩ N Pr	٥	***	Cı

[0203] 【表109】

243

例示化合物 番 号	X	¥	m	R
4~226	I Pr	0	1	н
4-227	i Pr N	S	1	Н
4-228	Bu N	6	1	Н
4-229	B _Z N	0	1	Ħ
4-230	Bz N	٥	3	Н
4-231	B _Z N	s	Į	Н
4-232	Me CN N	O	you's	Н
4-233	ÇK ÇK	o	1	H
4-234	P _N QN N	0	1	H

[0204]

* * [表110]

	4. A 747 1 13			
例示化合物 番号	x	Y	m	R
4-235	D _N	S	1	Н
4-236	Me N Me	0	1	н

<u>表 5</u> 【0205】 【化13】

[表111]

例示化合物 番号	X	Y	m	R
5-1	(XN → N)	٥	ž	H
5-2	CTN N	O	5	Н
5-3	C N N	٥	3	Н
54	CYN H	٥	4	н
55	CYN H	0	5	Me⊖
5-6	CIN H	s	1	Н
5-7	H N N	O	1	MeO
5-8		٥	1	Cl
5-9	CIN H	0	1	Me

【0207】 【表112】

247

例示化合物 番号	X	Υ	m	R
5-10	CIN N H	S	Į	MeO
5-11	()N Ne Me	0	1	H
S-12	∭N Me	0	3	Н
5-13	◯\N Ne Me	٥	3	H
5-14	N Me	0	4	H
S-15	N Me	0	ä	Ħ
5-18	₩ Me	S	į	Н
5-17	N N Me	s	2	H
5-18	C N Ne Me	0	1	MeO

【0208】 【表113】

249	(140)			,	250
例示化合物 番号	Х	Y	m	R	
5-19	IN Ne Me	0	Ę	EtO	
5-20	CIN Ne	0	ļ	CI	
5-21	()N Ne Me	0	l	F	
5-22	CIN N Me	0	1	Me	
5-23	Ne Me	0	1	iPr	
5-24	√N Ne Me	٥	22	£ŧ	
5-25	N Ne Me	s	¥	CI	
5-26	()N Ne Me	S	,	Me	
5-27	E:	O	1	H	

【表114】 [0209]

252

1				
例示化合物 番号	Х	Y	ŧn	R
5~28	N N E t	0	2	Н
5-29	N N E t	0	3	tBu
5-30	CVN Et	٥	1	Me
5-31	N N Et	٥	1	MeO
532	N N Et	S	l	Ħ
5-33	Ċ, γ, et	\$	1	PrO
5-34	CYN N Et	\$	ı	Me
5-35		0	ı	н
538	ÇN, Pt	0	3	н

【0210】 【表115】

253	(160)			,	354 254
例示化合物 番号	X	Y	m	R	
5-37	N Pr	0	ı	£	
5-38	N Pr	ŝ	1	н	
5-39	()N ₁Pr	٥	1	Н	
5-40	○N i Pr	٥	2	Н	
5-41	N i Pr	s	.1	H	
5-42		\$	5	CI	
5-43	N Bu	٥	ı	н	
5-44	N Bu	0	4	Ħ	
5-45	CIN Bu	S	***	H	

[0211] 【表116】

255	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\			ý	256
例示化合物 番号	X	Y	m	R	
5-46	MeO N	0	Į	H	
5-47	MeO N	٥	3	Н	
5-43	MeO N	s	1	H	
5-49	MeO KIN Me	0	1	H	
5-50	MeO Ne	0	2	H	
5-51	MeO Ne	٥	3	Н	
5-52	MeO Ne	٥	4	H	
5-53	MeO No Me	٥	5	н	
5-54	MeO N Ne	S		н	

[0212] 【表117】

257	(100)			,	258
例示化合物 書号	Х	Y	m	R	
5- 5 5	MeO N Me	S	2	H	
5-58	MeO Ne	o	l	Me	
5-57	MeO N N Me	0	ì	MeO	
558	MeO Ne	0	1	F	
5~59	MeO N Me	0	1	Cl	
5-60	MeO NE t	Q		Н	
5-61	MeO N Et	O	2	н	
5-62	MeO N Et	٥		MeO	
5-63	MeO No	S	1	Н	

[0213] 【表118】

對 示化会物	Х	Υ	m	R
番号				
5-64	MeO N	0	1	н
5-65	MeO N Pr	\$	1	Ħ
5-66	MeO N	0	1	н
5-67	MeO N I Bu	0	1	H
5-68	MeO No i Bu	\$	*	H
5-69	EtO N Me	0	d	H
5-70	E tO N Me	٥	qued	MeO
5-71	EtO N Me	0	1	Cı
5-72	EtO N Me	0	23	H

【0214】 【表119】

261	11005			, 6
例示化合物 番 号	X	Y	m:	Ŕ
5-73	E t O N Ne	0	3	Ħ
5-74	EtO N Me	S	ţ	Н
5-75	E t O Me	s	4	Βt
576	PrO N Me	0	l	Н
5-77	PrO N N Me	S	1	Ħ
5-78	i PrO N Me	0	1	H
579	i PrO N Me	٥	3	н
580	BuO N Me	0	V	H
5-81	1 BuO N Ne	0	•	H

【0215】 【表120】

263	(100)			, 4
例示化合物 番号	x	Y	m	R
5-82	s BuO N Me	0	1	H
5-83	t BuO N Me	O	i.	Н
5-84	BuO N Pr	o	l	Ħ
5-85	B _X O N Ne	0	1	Н
5-86	MeO N Me Ne	0	1	H
5-87	MeO N Br N Me	٥	1	н
5-88	EtO N F Ne	٥	1	н
5-89	F N F Me	0	que si	Н
5-90	P N Ne	0	1	н

[0216] 【表121】

265

h	******			
例示化合物 書号	Х	Y	m	R
5-91	C1 N Me Ne	0	1	Ħ
5-92	Cl N Bt St	0	1	H
5-93	Et N Me	٥	1	H
5-94	Br N Me	0	1	H
5-95	CF ₃ N Br Me	0	ı	Н
5-96	CF ₃ N C1 Me	Q	**	H
5-97	CF3 Me	o	1	н
5-98	CF3 N Me	٥	1	Н
5-99	Br N Me Ne Me Me	0	g.c.a	Н

【0217】 【表122】

267	(100)			2
例示化合物 番号	X	Υ	m	R
5-100	C1 N Ne	٥	ŧ	H
5-101	Br N N Me Me	O	l	н
5-102	t Bu N N Me	0	1	H
5-103	HO N N Me	0	¥ Å	Н
5-104	Me Me	0	1	H
5-105	CI N CI Me	0	1	H
5-106	F N F Me	٥	1	Н
5-107	Br N BrO N Me	٥	ţ	Н
5-108	C1 Me	0	Ĭ	Н

[0218] 【表123】

269	11007			,	27(
例示化合物	x	Y	m	R	
5-109	Me Ne Me	0	1	Н	
5-110	Me XXN HO XXN Me Me	o	2	Н	
5-111	Me No Me	٥	3	Н	
5-112	Me No Me	s	1	H	
5-113	Me Ne Me	0	1	Me	
5-114	Me Ne Me	٥	1	MeO	
5-115	Me Ne Me	0	1	Cl	
5-116	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	1	Н	
5-117	T N N	s	1	H	

[0219] 【表124】

271

例示化合物 番 号	Х	Y	m	R
5-118	N N Me	0	1	H
5-119	↓ (TN) Me	0	2	Н
5-120	N Ne	٥	3	Ħ
5-121	N N Me	0	4	н
5-122	↓ (T _N) Me	0	5	н
5-123	N N Me	0	I	MeO
5-124	N N Me	0	4-1	C1
5-125	LIN Me	S	que a	н
5-126	I N Me	s	3	H

【0220】 【表125】

273				,	274
例示化合物 書号	X	Υ	m	R	
5-127	N Et	0	1.	H	
5-128	↓ N Et	5	1	H	
5-129	N Pr	٥	1	Н	
5-130	N _N	0	1	CI	
5-131	, N Pr	0	1	H	
5-132	I Pr	S	1	н	
5-133	↓↓↓N Bu	0	1	н	
5-134	N N Bs	٥	1	Н	
5-135	↓ ↓ N B _K	0	3	н	

[0221] 【表126】

275	11001			,	276
例示化合物 番号	×	Υ	m	R	
5-136	N Be	s	*	н	
5-137	N N Me	O	1	H	
5-138	ÇZN ĕt	0	y - 2	Ħ	
5-139	ÇN N Ba	0	1	Н	
5-140	N Bz	S	1	H	
5-141		٥	1	Н	
5-142	N N Me	٥	1	н	
5-143	Y No Me	0	ĭ	Ħ	
5-144	N Me	0	ì	Н	

[0222] 【表127】

278

م ۽ جن پيريورو،	*********			
例示化合物 番号	Х	Y	m	R
5-145	N Me Me	s	1	н
5-146	Me MeO N	Ç	ţ	Н
5-147	Me MeO N	O	2	Н
5-148	Me MeO N	٥	3	Н
5-149	Me MeO L N	0	4	Н
5-150	Me MeO L N	٥	5	Н
5-151	Me M	s	jud.	H
5-152	Me MeO N	S	7 3	н
5-153	Me N MeO N	٥	1	Me

[0223] [表128]

279

~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	***************************************			
例示化合物 番 号	X	Y	m	R
5-154	MeO N	0	2	Me
5-155	Me MeO	0	l	F
5-156	Me MeO	0	i	C:
5-157	MeO N	0	1	H
5158	MeO N	0	2	Н
5-159	MeO N	0	1	MeO
5-160	MeO N	s	1	H
5-161	MeO N	0	1	н
5-162	MeO N	s	***	н

【0224】 【表129】

281	( TTD)			2	- 89 tr 282
列示化合物 著号	X	Υ	m	R	~ C.) S.a.
5-163	i Pr MeO N	0	l	H	
5-164	i Bu Me O	0	i	Ħ	
5-165	i Bu NeO↓↓N	s	1	н	
5-166	E tO N	0	Į	Ħ	
5-167	Me EtO N	O	1	MeO	
5-168	Me EtO N	0	1	CI	
5-169	Eto N	o	2	Н	
5-170	Me N EtO N	0	3	H	
5-171	E to N	s	beed	H	

【表130】 [0225]

				۵
例示化合物 番 号	Х	Υ	m	R
3-172	Me E t O N	S	4	Et
5-173	Pro N	0	1	Н
5-174	Me Pro N	ŝ	1	Н
5-175	Me iPrO N	0	1	н
5-176	iPrO N	٥	3	Н
5-177	Me BuO N	0	ì	H
5-178	Me 1BuO	0	1	H
5-179	sBuO N	0	Į	H
5-180	t BuO N	0	1	H

[0226] [表131]

例示化合物 書 号	X	Y	m	R
5-181	Pr Buo N	٥	1	H
5-182	Me BzO N	0	1	н
5-183	Me Me Me Me Me N	0	į	H
5184	MeO No	0	1	Н
5-185	E t O N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	1	H
5-186	F N	0	1	H
5-187	P L N	0	1	н
5188	C1 N Me N	0	1	Ħ
5-189	C1 N Bt N	o	l	Н

【0227】 【表132】

287	(140)			28
例示化合物 番号	X	Y	m	R
5-190	Et N	0	1	Ħ
5-191	Br N	0	1	H
5-192	CF3 N N Br	o	pod ************************************	н
5-193	CF ₃ N	0	Ţ	H
5-194	Me V CFs	0	ł	н
5-195	CF3 N	0	1	H
S-196	Me Br N Me N Me	0	1	н
5-197	F N N C 1	O	ì	н
5-198	Br N Me Me	0	2	Н

[0228] 【表133】

200				٥
例示化合物 番号	X	Y	m	R
5-199	Me t Bu N	٥	1	н
5-200	HO N	0	ì	Н
5-201	Me Ne	0	1	н
5-202	C1 C1 N	0	Į	Н
5-203	F N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	1	Н
5-204	Br N BzO	٥	L.	H
5-205	Me CIN	0	york	H
5-206	Me Me N Me	O	1	Н
5-207	Me Me HO N Me	0	2	Н

[0229] [表134]

292

	*************			
例示化合物 器 号	X	γ	m	R
5-208	Me Me HO N HO N	0	3	Н
5-209	Me Me HO N HO Me	s	i.	н
5-210	Me Me HO N Me	٥	1	Me
5-211	Me Me Ni HO Me	0	1	MeO
5-212	Me Me HO Me	0	1	Cl
5-213	Me N	٥	1.	Н
5-214	Me N N	0	2	н
5-215	Me N N	0	3	Ħ
5-216	Me Lin	0	4	Н

【0230】 【表135】

293	(740)			,
例示化合物 番 号	Х	Υ	m	R
5-217	Me IN	0	S	Н
5-218	Me N	0	i	MeO
5-219	Me N	0	1	CI
5-220	Me LIN	s	1	Ħ
5-221	Me IN	S	3	н
5-222	Et	o	ı	н
5-223	Ęt N	s	1	Н
5-224	Į Pr N	0	ı	H
5-225	N Pr	0	1	C1

[0231] 【表136】

283				۵
例示化合物 番 号	X	Υ	m	R
5-226		0	ı	Н
5-227	i Pr	s	1	н
5-228	Bu N	0	į	Ħ
5-229	Z N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	0	1	Н
5-230		٥	3	н
5-231	Bz N	s	yank	н
5-232	Me Civ	٥	946	H
5-233	Ęt N	0	Į	н
5-234	B _Z N	0	1	н

## [0232]

## * *【表137】

例示化合物 番号	X	Y	m	R
5-235		S	1	Н
5-236	Me N Me	٥	1	Н

表 1 ないし表 5 において、Me=メチル、 E t=エチル、 Pr=プロビル、1 Pr=イソプロビ Pr= Pr=

号 1-11、1-16、1-18、1-22、1-2 7、1-49、1-50、1-54、1-56、1-9 8、1-100、1-109、1-129、1-14 6、1-155、1-156、1-229、1-23 7、1-238、1-247、1-250、2-11、

250, 3-11, 3-49, 3-146, 3-22 9, 3-237, 3-250, 4-11, 4-49, 4 -146, 4-229, 4-237, 4-250, 5-11, 5-49, 5-146, 5-229, 5-23 7、5-250の化合物である。

【0234】更に好適には、例示化合物番号 1-1 1, 1-16, 1-18, 1-22, 1-27, 1-4 9, 1-50, 1-54, 1-56, 1-98, 1-1 00, 1-109, 1-129, 1-146, 1-222-11, 2-49, 2-146, 2-229, 2-237, 2-250, 3-11, 3-49, 3-146, 3-229、3-237、3-250の化合物である。 【0235】更に好適には、例示化合物番号 1-1 1, 1-16, 1-27, 1-49, 1-50, 1-5 4, 1-98, 1-100, 1-109, 1-129, 1-146, 1-229, 1-237, 1-238, 1 --250の化合物である。

【0236】最も好適には、例示化合物番号

1-11: 5-「4-(1-メチルベンズイミダゾー 20 製造法(1) ルー2ーイルメトキシ)ベンジル]チアゾリジンー2, 4ージオン。

1-49; 5-- [4-- (6--メトキシ--1--メチルベ*

*ンズイミダゾールー2ーイルメトキシ)ベンジル! チア ゾリジン…2、4…ジオン、

**-1-146; 5- [4-(5-メトキシ-1-メチル** ベンズイミダゾールー2ーイルメトキシ)ベンジル)チ アゾリジンー2.4ージオン、

1-229; 5- [4-(1-ベンジルベンズイミダ ゾールー5ーイルメトキシ) ベンジル〕チアゾリジンー 2. 4 ージオン、

1-237:  $5-[4-(5-2)^2]$ 9、1-237、1-238、1-247、1-250 10 6.7-テトラメチルベンズイミダゾールー2-イルメ トキシ) ベンジル] チアゾリジンー2、4ージオン、お よび

> 1-250; 5-[4-(5-7t)+2-1, 4]6、7ーテトラメチルペンズイミダゾールー2ーイルメ トキシ)ベンジル}チアゾリジンー2.4-ジオンであ

[0237]

【発明の実施の形態】次に、前記一般式(1)を有する 化合物の製造法を述べる。

[0238]

【化14】

$$X \longrightarrow (CH_2)_{m-1} CO_2 R, \xrightarrow{\text{defin}} X \longrightarrow (CH_2)_{m-0} H$$
(3)

第1工程は前記一般式(3)(式中、Xおよびmは前述 したものと同意義を示す。)を有する化合物を製造する 工程であり、前記一般式(2)(式中、Xおよびmは前 述したものと同意義を示し、R'は炭素数1ないし5個 を有する直鎖状または分枝鎖状のアルキル基を示す。) を有する化台物を還元することにより行なわれる。

【0239】R'が示す炭素数1ないし5個を有する頭 鎖状または分枝鎖状のアルキル基としては、置換分

(b) について述べたのと同様な基をあげることができ

【0240】反応は通常、還元剤の存在下で水素添加す ることにより行なわれる。

【0241】使用される還元剤としては、例えば水素化 ホウ素リチウム、水素化ホウ素ナトリウム、水素化シア ノホウ素ナトリウム、水素化アルミニウムリチウム、水 素化ジイソプロピルアルミニウムのような金属水素化物 があげられる。

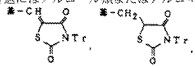
【0242】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行なわ れる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなけ

レン、ヘキサン、ヘプタンのような炭化水素類:ジエチ ルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンのような エーテル類:ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトア ミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド 類:メタノール、エタノール、イソプロバノールのよう なアルコール類;またはこれらの混合溶剤が好適に用い られる。

【0243】反応は冷却下ないし加温下で行なわれる。

【0244】反応時間は反応試薬、反応温度などによっ て異なるが、通常 0. 5時間ないし数日間である。

【0245】反応は好適にはアルコール類またはアルコ*



(式中、 Trはトリフェニルメチル基を示す。) を示 す。〕を有する化合物を製造する工程であり、前記一般 式(3)(式中、Xおよびmは前述したものと同意義を **示す。)を有する化合物と前記一般式(4)(式中、** Y、RおよびZ′は前述したものと同意義を示す。)を 有する化合物とを通常の光延反応〔 0. #itsunobu 、シ ンセシス(Synthesis)、1 頁(1981年) ] に準じた反応 に付すことによって行なわれる。

【0248】反応は通常溶剤の存在下でアゾ化合物類と ホスフィン類の存在下で行われる。

【0249】反応試薬のアゾ化合物類としてはアゾジカ ルボン酸ジエチル、1、1'ー(アゾジカルボニル)ジ ピペリジンなどが用いられる。ホスフィン類としてはト リフェニルホスフィン、トリプチルホスフィンなどが用 いられる。

【0250】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行われ る。使用される溶剤としては反応に影響を与えなければ 特に限定はなく、例えばベンゼン、トルエン、キシレ ン、ヘキサン、ヘプタンのような炭化水素類:クロロホ ルム、ジクロロメタン、1、2ージクロロエタンのよう なハロゲン化炭化水素類;ジエチルエーテル、テトラヒ ドロフラン、ジオキサンのようなエーテル類;ジメチル ホルムアミド、ジメチルアセトアミド。ヘキサメチルリ ン酸トリアミドのようなアミド類:またはこれらの混合 溶剤が好適に用いられる。

【0251】反応温度は室温下ないし加温下で行なわ れ、好適には室温下ないし60℃で行われる。

【0252】反応時間は反応試薬、反応温度、溶剤など によって異なるが、通常数時間ないし数日間であり、好 適には5時間ないし3日間である。

【0253】第3工程は前記一般式(1)(式中、X、 Y、Z、Rおよびmは前述したものと同意義を示す。但 し、Zが、基 - CH_E N (OH) C (=O) - N H_c、であるものは除く。)を有する化合物を製造する

*ール類との混合溶剤中で水素化ホウ素リチウムの存在 下、1時間ないし1日間、室温ないし還流下で行なわれ るか、あるいは炭化水素類またはエーテル類の溶剤中、 水素化アルミニウムリチウムまたは水素化ジイソブチル アルミニウムの存在下、1時間ないし10時間、冷却下 ないし加温下で行なわれる。

【0246】第2工程は前記一般式(5) [式中、X、 Y、Rおよびmは前述したものと同意義を示し、Z'は [0247]

【作15】

および2′は前述したものと同意義を示す。)を有する 化合物に溶剤の存在下または非存在下でトリフルオロ酢 酸、トリフルオロメタンスルホン酸、酢酸、塩酸、硫酸 などのような酸と反応させることによって行なわれる。

【0254】溶剤を使用する場合、使用される溶剤とし ては反応に影響を与えなければ特に限定はなく、例えば ベンゼン、トルエン、キシレン、ヘキサン、ヘプタンの ような炭化水素類:クロロホルム、ジクロロメタン、四 塩化炭素のようなハロゲン化炭化水素類;ジエチルエー テル、テトラヒドロフラン、ジオキサンのようなエーテ ル類;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、 ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド類:酢酸 エチル、酢酸メチルのようなエステル類:水:またはこ れらの混合溶剤が好適に用いられる。反応温度は氷冷下 30 ないし加温下である。反応時間は反応試薬、反応温度、 一溶剤などによって異なるが、通常数十分ないし数十時間 であり、好適には0.5時間ないし10時間である。

【0255】また。本工程は前記一般式(5)を有する 化合物に接触水素添加反応を行うことによっても達成さ れる。使用される触媒としては例えばパラジウムー炭 素、パラジウム黒、酸化白金、白金黒などがあげられ、 好適にはパラジウムー炭素である。

【0256】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行なわ れる。使用される溶剤としては反応に影響を与えなけれ 40 ば特に限定はなく、例えばベンゼン、トルエン、キシレ ン、ヘキサン、ヘブタンのような炭化水素類;クロロホ ルム、ジクロロメタン、四塩化炭素のようなハロゲン化 炭化水素類;ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、 ジオキサンのようなエーテル類;メタノール、エタノー ル、イソブロバノールのようなアルコール類;ジメチル **ホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ヘキサメチルリ** ン酸トリアミドのようなアミド類;またはこれらの混合 溶剤が好適に用いられる。

【0257】反応温度は室温下ないし加温下である。

製造法(11)

第4工程

$$X \longrightarrow CH_2 \longrightarrow O$$

$$(8)$$

$$S \longrightarrow NH$$

第4工程は前記一般式(6)(式中、X、Rおよびmは 前述したものと同意義を示す。)を有する化合物を製造 する工程であり、前記一般式(3)(式中、Xおよびm は前述したものと同意義を示す。)に水素化ナトリウム のような塩基を作用させた(第1段階)後、2ーメトキ シー4ーフルオロベンズアルデヒド、3ーメチルー4ー フルオロベンズアルデヒドのようなpーフロロベンズア ルデヒド誘導体と反応させる(第2段階)ことにより達 成される。

【0260】第1段階は通常、溶剤の存在下で好適に行われる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなければ特に限定はなく、例えばベンゼン、トルエン、キシレン、ヘキサン、ヘプタンのような炭化水素類;ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンのようなエーテル類;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド類;またはこれらの混合溶剤が好適に用いられる。

【0261】反応は氷冷下ないし加温下で行なわれる。

によって異なるが、通常数十分ないし1日間であり、好適には1時間ないし10時間である。

【0263】第2段階は第1段階反応が終了後、反応混合物中にpーフロロベンズアルデヒド誘導体を加え、室温下ないし加温下に反応させることによって行なわれる

【0264】反応時間は反応試薬、反応温度などによって異なるが、通常数十分ないし数日間である。

40 【0265】第5工程は前記一般式(7)(式中、X、 Rおよびmは前述したものと同意義を示す。)を有する 化合物を製造する工程であり、前記一般式(6)(式 中、X、Rおよびmは前述したものと同意義を示す。) を有する化合物とチアゾリジンー2、4ージオンとを反 応させることによって得られる。

【0266】反応は触媒の存在下または非存在下で行な われる。反応を触媒の存在下で行う場合、使用される触 媒としては、例えば酢酸ナトリウム、ピペリジニウムア セテートまたはピペリジニウムベンゾエートなどがあげ

【0267】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行なわ れる。使用される溶剤としては反応に影響を与えなけれ ば特に関定はなく、例えばベンゼン。トルエン、キシレ ン、ヘキサン、ヘブタンのような炭化水素類;ジエチル エーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンのようなエ ーテル類:メタノール、エタノール、イソプロパノール のようなアルコール類;ジメチルホルムアミド、ジメチ ルアセトアミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのよう なアミド類;ジクロロメタン、クロロホルム、1、2-ジクロロエタンのようなハロゲン化炭化水素類:アセト 10 ド類またはこれらの混合溶剤が好適に用いられる。 ニトリル、プロピオニトリルのようなニトリル類;ギ酸 エチル、酢酸エチルのようなエステル類;またはこれら の混合溶剤が好適に用いられる。

【0268】反応は通常加温下に行なわれる。

【0269】反応時間は反応試薬、反応温度、溶剤など によって異なるが、通常1時間ないし50時間である。

【0270】第6工程は前記一般式(8)(式中、X、 Rおよびmは前述したものと同意義を示す。) を有する 化合物を製造する工程であり、前記一般式(7)(式 中、X、Rおよびmは前述したものと同意義を示す。) を有する化合物を接触水素添加反応による還元に付すこ とよって行なわれる。使用される触媒としては、例えば パラジウム…炭素、パラジウム黒であり、好適にはパラ ジウムー炭素である。

*【0271】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行われ る。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなけれ ば特に限定はなく、例えば、ベンゼン、トルエン、キシ レン、ヘキサン、ヘプタンのような炭化水素類:ジエチ ルエーテル、ジオキサン。テトラヒドロフランのような エーテル類;メタノール、エタノール、イソプロバノー ルのようなアルコール類;ギ酸、酢酸、プロピオン酸の ような有機酸類;ジメチルホルムアミド。ジメチルアセ トアミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミ

【0272】反応は室淵下ないし加淵下に行われる。

【0273】 反応は通常大気圧下ないし加圧下で行なわ れ、好適には加圧下で行なわれる。

【0274】反応時間は圧力、温度、触媒などによって 異なるが通常数時間ないし数日間であり、好適には1時 間ないし1日間である。

【0275】また該工程は金属水素化物を反応させるこ とによっても達成される。反応は通常、WO93/13 09A号に開示された方法に準じて行なうことができ 20 &s

製造法(111)

[0276]

【化17】

$$(9) \xrightarrow{\text{C1CNCO}} X \xrightarrow{\text{CH}_2} 0 \xrightarrow{\text{R}} 0$$

$$(11) \xrightarrow{\text{NH}} 0$$

第7工程は前記一般式(9)(式中、X、Rおよびmは 前述したものと同意義を示す。)を有する化合物を製造 する工程であり、前記一般式(6)(式中、X、Rおよ びmは前述したものと同意義を示す。)を有する化合物 とヒドロキシルアミン(好適にはヒドロキシルアミン塩 酸塩)とを反応させた後、還元することにより得られ ₹\$...

【0277】前記一般式(6)を有する化合物とヒドロ キシルアミン(塩酸塩)との反応は通常溶剤の存在下で 好適に行なわれる。使用される溶剤としては、反応に影 10 れば特に限定はなく、例えばベンゼン、トルエン、キシ 響を与えなければ特に限定はなく、例えばベンゼン、ト ルエン、キシレン、ヘキサン。ヘブタンのような炭化水 素類;ジエチルエーテル、ジオキサン、テトラヒドロフ ランのようなエーテル類;メタノール、エタノール、イ ソプロパノールのようなアルコール額:ジメチルホルム アミド、ジメチルアセトアミド、ヘキサメチルリン酸ト リアミドのようなアミド類;ジクロロメタン、クロロホ ルム、1、2ージクロロエタンのようなハロゲン化炭化 水素類;アセトニトリル、プロピオニトリルのようなニ トリル類;ギ酸エチル、酢酸エチルのようなエステル 類;ビリジン、トリエチルアミン、N、Nージイソプロ ビルーNーエチルアミンのようなアミン類;またはこれ らの混合溶剤が好適に用いられる。

【0278】反応は室温ないし加温下に行なわれる。

【0279】反応時間は反応試薬。反応温度、溶剤など によって異なるが、通常数時間ないし数十時間である。

【0280】次いで、還元反応は還元剤の存在下で水素 添加することにより行われる。使用される選売剤として は、例えば水素化アルミニウムリチウム、水素化ジイソ ウ素ナトリウム、水素化シアノホウ素ナトリウムのよう な金属水素化物があげられる。

【0281】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行なわ れる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなけ れば特に限定はなく、例えばベンゼン、トルエン、キシ レン、ヘキサン、ヘプタンのような炭化水素類;ジエチ ルエーテル、ジオキサン、テトラヒドロフランのような エーテル額:ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトア ミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド 類;メタノール、エタノール、イソプロパノールのよう 40 なアルコール類;またはこれらの混合溶剤が好適に用い られる。

【0282】反応は治却下ないし加温下で行なわれる。 【0283】反応時間は反応試薬、反応温度、溶剤など によって異なるが、通常数十分ないし1日間である。

【0284】第8工程は前記一般式(10)(式中、 X、Rおよびmは前述したものと同意義を示す。) を有 する化合物を製造する工程であり、前記一般式(9) (式中、X. Rおよびmは前述したものと同意義を示 す。)を有する化合物とトリメチルシリルイソシアネー ト(イソシアン酸トリメチルシリル)とを反応させるこ とによって得られる。

【0285】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行なわ れる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなけ レン、ヘキサン、ヘプタンのような炭化水素類;ジエチ ルエーテル、ジオキサン、テトラヒドロフランのような エーテル類;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトア ミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド 類;ジクロロメタン、クロロホルム、1,2-ジクロロ エタンのようなハロゲン化炭化水素類:またはこれらの 混合溶剤が好適に用いられる。

【0286】反応は冷却下ないし加温下に行なわれる。 【0287】反応時間は反応試薬、反応温度、溶剤など 20 によって異なるが通常数十分ないし数日間である。

【0288】第9工程は前記一般式(11)(式中、 X、Rおよびmは前述したものと同意義を示す。)を製 造する工程であり、前記一般式(9)(式中、X、Rお よびmは前述したものと同意義を示す。)を有する化合 物とN-(クロロカルボニル)イソシアナートとを反応 させることによって得られる。

【0289】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行なわ れる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなけ れば特に限定はなく、例えばベンゼン、トルエン、キシ ブチルアルミニウム、水素化ホウ素リチウム、水素化ホ 30 レン、ヘキサン、ヘブタンのような炭化水素類;ジエチ ルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンのような エーテル類;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトア ミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド 類;ジクロロメタン、クロロホルム、1,2-ジクロロ エタンのようなハロゲン化炭化水素類:アセトニトリ ル、プロビオニトリルのようなニトリル類:ギ酸エチ ル、酢酸エチルのようなエステル類:またはこれらの混 合溶剤が好適に用いられる。

> 【0290】反応は冷却下ないし加温下に行なわれる。 - 【0291】反応時間は反応試襲、反応温度、溶剤など によって異なるが通常数十分ないし数十時間である。 製造法(1V)

[0292]

[#18]

(155)

第10工程は前記一般式(14)(式中、Y、Rおよびmは前述したものと同意義を示し、Y'は鬱素原子又は硫黄原子を示し、Qは低級アルコキシカルボニル基、ホルミル基、保護されたホルミル基、カルボキシル基またはヒドロキシ基を示す。)を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(12)(式中、Qは前述したものと同意義を示し、Haloはハロゲン原子を示す。)を有する化合物と前記一般式(13)(式中、Y、Y'およびRは前述と同意義を示す。)を有する化合物を塩基の存在下に反応させることにより行なわれる。

【0293】使用される塩基としては、例えば水素化ナトリウム、水素化カリウム、炭酸カリウム、炭酸セシウムのような無機塩基類およびトリエチルアミンなどのような有機塩基類があげられる。

【0294】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行なわれる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなければ特に限定はなく例えば、ベンゼン、トルエン、キシレン、ヘキサン、ヘプタンのような炭化水素類:ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンのようなエーテル類;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド類;またはこれらの混合溶剤が好適に用いられる。

【0295】反応は冷却下ないし加温下で行なわれる。 【0296】反応時間は反応試薬、反応温度などによって異なるが、通常0.5時間ないし数日間である。

【0297】反応は好適にはアミド類またはアミド類と の混合溶剤中で水素化ナトリウムの存在下、1時間ない し10時間、冷却下ないし加温下で行なわれる。

【0298】なお、本工程によって製造される前記一般

的化合物を製造することができるので重要な中間体である。

【0299】なお、Qがカルボキシル基、ヒドロキシ基 である化合物は、Qが低級アルコキシカルボニル基、ホ ルミル基又は保護されたホルミル基から常法によって容 易に製造される。

【0300】第11工程は前記一般式(15)(式中、X, Y, Y'、Rおよびmは前述と同意義を示す。)を有する化合物を製造する工程であり、(a)前記一般式(14)(式中、Y, Y'、Rおよびmは前述と同意義を示し、Qは低級アルコキシカルボニル基を示す。)を有する化合物と1、2-ジアミノベンゼン誘導体を反応させることによって行なわれる。

1,2-ジメチルブトキシカルボニル、1,3-ジメチ

ボニル、2ーエチルプトキシカルボニル、ヘキシルオキシカルボニル、イソヘキシルオキシカルボニルを挙げることができる。これらのうち、好ましくは炭素数2ないし5個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状の低級アルコキシカルボニル、プロボキシカルボニル、イソブロボキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブロボキシカルボニル、ブトキシカルボニル、イソブトキシカルボニルであり、更に好ましくはメトキシカルボニル、エトキシカルボニルである。

【0302】反応は通常、溶剤の存在下または非存在下 10 に行なわれる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなければ特に限定はなく例えば、ベンゼン、トルエン、キシレンのような炭化水素類;ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンのようなエーテル類;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド類;メタノール、エタノール、ブタノールのようなアルコール類;酢酸、プロピオン酸のような酸類;またはこれらの混合溶剤が好適に用いられる。

【0303】反応は加温下で行なわれる。

【0304】反応時間は反応試薬、反応温度などによって異なるが、通常3時間ないし数日間である。

【0305】反応は好適には溶剤の非存在下で50℃ないし150℃で5時間ないし2日間加温下で行なわれる。

【0306】(b)前記一般式(14)(式中、Y、Y'、Rおよびmは前述と同意義を示し、Qはホルミル基を示す。)を有する化合物と1,2ージアミノベンゼン誘導体を反応させた後、酸化剤と処理することにより行なわれる。

【0307】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行なわれる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなければ特に限定はなく例えは、ベンゼン、トルエン、キシレン、ヘキサン、ヘプタンのような炭化水素類:ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、1,2

ージメトキシエタンのようなエーテル類;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドのようなアミド類;メタノール、エタノール、イソプロパノールのようなアルコール類;酢酸、プロピオン酸のような酸類;ジメチルスルホキシドのようなスルホキシド類;またはこれらの混合溶剤が好適に用いられる。

【0308】反応は室温下ないし加温下で、1時間ないし数日間で行なわれ、次いで酸化剤で処理される。

【0309】酸化剤としてはヨウ素、酸化銀、四酢酸鉛 などがあげられ、好適にはヨウ素である。

【0310】酸化剤との処理は通常、溶剤の存在下で好適に行なわれる。使用される溶剤としては反応に影響を与えなければ特に限定はなく例えば、上記に示した溶剤が用いられる。好適にはエーテル類である。処理は好適には加温下で、1時間ないし数目間である。

【0311】(c) 前記一般式(14)(式中、Y, Y′、Rおよびmは前述と同意義を示し、Oは保護され たホルミル基を示す。)で0が保護されたホルミル基で 20 ある場合、例えばジメトキシメチル、ジエトキシメチ ル、1、3ージオキサンー2ーイル、1、3ージオキソ ランー2ーイル、1、3ージチアンー2ーイル、1、3 ジチオランー2ーイルがあげられ、第11工程の反応 に先だって、脱保護を行った後、反応に付すことができ る。脱保護反応は通常の脱保護反応、例えば T.W.Gree n、プロテクティブ グループス イン オーガニック シンセシス (Protective Groups in Organic Synthe sis )、John Wiley & Sons; J.F.W.McOmie、プロ テクティブ グループス イン オーガニック ケミス 30 FU- (Protective Groups in Organic Chemistry), Plenum Press に準じて行なうことにより達成される。 製造法(V)

[0312]

【化19】

本製造法(V)は前記一般式(14)(式中、Q、Y、Y'、Rおよびmは前述と同意義を示す。)を有する化 20合物を製造する方法である。

【0313】第12工程は前記一般式(17)(式中、Q、m、YおよびRは前述と同意義を示す。)を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(12)(式中、Q、mおよびHaloは前述と同意義を示す。)を有する化合物と前記一般式(16)(式中、YおよびRは前述と同意義を示す。)を有する化合物を塩基の存在下に反応させることにより行なわれる。反応は前記製造法(1V)に示された第10工程に準じて行なわれる。

【0314】第13工程は前記一般式(18)(式中、Q、m、YおよびRは前述と同意義を示す。)を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(17)を有する化合物を選示することによって得られる。

【0315】反応は通常の接触水素添加反応および一般 的なニトロ基の選元法である亜鉛一酢酸法または錫一塩 酸法を用いることによって行なわれる。

【0316】第14工程は前記一般式(19)(式中、Q,m、Y,R、R およびHaloは前述と同意義を示す。)を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(18)を有する化合物に Meerwein Arylation反応を行なうことによって得られる。

【0317】反応は通常、特開昭55-22657号および S.Oae らの方法 (Bull.Chem.Soc.Jpn.,53巻、1065頁 (1980年)) に準じて行なわれる。

【0318】第15工程は前記一般式(14)(式中、Q、m、Y、Y'およびRは前述と同意義を示す。)を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(19)を有する化合物と尿素またはチオ尿素を反応させ、次いで加水分解反応に付すことによって行なわれる。

【0319】反応は通常、特開昭55-22657号に 記載の方法に準じて行なわれる。

【0320】このようにして得られた前記一般式(14)(式中、Q、m、Y、Y'およびRは前述と同意義を示す。)を有する化合物は、前述の第11工程の(a)または(b)で述べたと同様な反応に付すことによって、前記一般式(15)(式中、X、Y、Y'、Rおよびmは前述と同意義を示す。)を有する化合物が得られる。上記製造法(I)における原料化合物である前記一般式(2)を有する化合物が、下記一般式(2-1):

30 [0321]

[(£20]

$$\begin{array}{c|c}
 & (2-1) \\
 & (CH_2)_{\overline{BB}} - COO_2R'
\end{array}$$

「式中のベンズイミダゾール環の2位、4位、5位、6位および7位は置換分(a)で置換されていてもよく、mおよびR'は前述したものと同意義を示す。ここに、ベンズイミダゾール環の2位が置換分(a)で置換されている場合、該置換分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有していてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基または置換分(c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基である。〕を有する場合、該化合物は下記の方法にしたがって合成することができる。

[0322]

【作21】

第16工程は前記一般式(22) 〔式中のベンズイミダ ゾール環の2位、4位、5位、6位および7位は置換分 (a)で置換されていてもよい。ここに、ベンズイミダ ゾール環の2位が置換分(a)で置換されている場合、 該置換分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を有す る直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c) を有していてもよい炭素数6ないし10個を有するアリ ール基または置換分(c)を有していてもよい炭素数7 ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラル キル基である。〕を有する化合物を合成する工程であ り、前記一般式(20) [式中のベンゼン環部分は、1 ないし4個の器換分(a)を有していてもよい。〕を有 する化合物と、前記一般式(21) [式中の炭素原子 は、水素原子の代わりに置換分(a)を有していてもよ く、R''は水素原子または低級アルキル基を示す。ここ に式中の炭素原子が水素原子の代わりに置換分(a)を 有している場合、該置換分 (a) は、好適には炭素数 1 ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル 基、置換分(c)を有していてもよい炭素数6ないし1 O個を有するアリール基または置換分(c)を有してい 30 てもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは | 分枝鎖状のアラルキル基である。| を有する化合物と を、前述の第11工程に準じて反応させることにより行 われる。

【0323】ここに R''が低級アルキル基を示す場合、該基としては炭素数 1 ないし 6 個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基が好ましく、例えばメチル、エチル、プロピル、イソブロピル、ブチル、イソブチル、 s ーブチル、t ーブチル、ペンチル、イソベンチル、ネオペンチル、2ーメチルブチル、1ーエチルプロピル、4ーメチルペンチル、3ーメチルベンチル、2ーメチルブチル、1・1ージメチルブチル、1・2ージメチルブチル、1・1ージメチルブチル、2・3ージメチルブチル、1・3ージメチルブチル、2・3ージメチルブチル、1・3ージメチルブチル、2・3ージメチルブチル、2・3ージメチルブチル、2・3ージメチルブチル、2・3ージメチルブチル、1・3ージメチルブチル、イソヘキシルをあげることができる。好適には炭素数 1 ないし 4 個を有するアルキル基であり、さらに好適にはメチル、エチルである。

【0324】第17工程は前記一般式(2-1) 〔式中

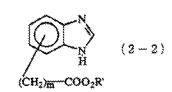
び7位は護換分(a)で置換されていてもよく、mおよびR'は前述したものと同意義を示す。ここに、ベンズイミダゾール環の2位が置換分(a)で置換されている場合、該置換分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基である。〕を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(22) [式中のベンズイミダゾール環の2位、4位、5位、6位および7位は置換分

(a) で置換されていてもよい。〕を有する化合物に前 記一般式(23) [式中、Halo、mおよびR'は前 述のものと同意義を示す。〕を有する化合物を、公知の 方法(例えばLiebigs Ann. Chem., 1078頁(1983 年))に 準じて、縮合させることにより行われる。

【0325】また、上記製造法(1)における原料化合物である前記一般式(2)を有する化合物が、下記一般式(2-2):

[0326]

【作22】



(式中のベンズイミダゾール環基は1ないし5個の置換分(a)を有していてもよく、mおよびR'は前述のものと同意義を示す。ここに、イミダゾール環部分が置換40分(a)で置換されている場合、該置換分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有していてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基または置換分

(c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基である。〕を有する場合、下記の方法にしたがって合成することができる。

[0327]

【化23】

第18工程は、前記一般式(25)[式中のベンゼン環 部分は1ないし3個の置換分(a)を有していてもよ く、式中のアミノ基は1個の置換分(a)で置換されて いてもよく、mおよびR'は前述のものと同意義を示 す。ここに式中のアミノ基が1個の置換分(a)で置換 されている場合、該置換分(a)は、好適には炭素数1 ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル 基、置換分 (c) を有していてもよい炭素数6ないし1 0個を有するアリール基または置換分(c)を有してい てもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは **分枝鎖状のアラルキル基である。〕を有する化合物を製** 造する工程であり、前記一般式(24)〔式中のベンゼ ン環部分は1ないし3個の置換分(a)を有していても よく、式中のアミノ基は1個の置換分(a)で置換され ていてもよく、mおよびR'は前述のものと同意義を示 す。ただし、アミノ基のオルト位のどちらか一方は必ず 水素原子であり、式中のアミノ基が1個の置換分(a) で置換されている場合、該置換分(a)は、好適には炭 素数1ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のア ルキル基、置換分(c)を有していてもよい炭素数6な いし10個を有するアリール基または置換分(c)を有 していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状も しくは分枝鎖状のアラルキル基である。〕をニトロ化す ることにより行われる。このニトロ化反応は公知の方 法、例えばHoggett.J.G.:Moodie,R.B.:Peton,J.R.:Scho field.K., Nitration and Aromatic Reactivity, Cambr idge University Press, Cambridge, 1971, Schofield. K., Aromatic Nitration, Cambridge University Pres s, Cambridge, 1980 , P.B.D.de la Mare and J.H.Rid d. Aromatic Substitution, Mitration and Balogenati on, Academic Prees, New York, 1959, A.V. Topchiev, Nitration of Hydrocarbons and Other Organic Compou nds, Pergamon Press, New York, 1959 , L.F.Albrigh t, in Kirk-Othmer, Encyclopedia of ChemicalTechnol ogy, 2nd ed. Vol.13, The Interscience Encyclopedi a, Inc., New York, p.784, 1967 , H.A.Lubs, Chemistr

ing Corp., New York, 1955, pp.12,71,350 などに記載の方法に準じて行われる。

【0328】第19工程は、前記一般式(26) [式中 のベンゼン環部分は1ないし3個の置換分(a)を有し ていてもよく、式中の一方のアミノ基は1個の置換分 (a) で置換されていてもよく、mおよびR'は前述の ものと同意義を示す。ここに、式中の一方のアミノ基が 1個の置換分(a)で置換されている場合、該置換分 (a)は、好適には炭素数1ないし4個を有する直鎖状 もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有して いてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基ま たは置換分 (c) を有していてもよい炭素数7ないし1 1個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基で ある。〕を有する化合物を製造する工程であり、前記一 般式(25) [式中のベンゼン環部分は1ないし3個の 置換分(a)を有していてもよく、式中のアミノ基は1 - 側の置換分(a)で置換されていてもよく、mおよび R'は前述のものと同意義を示す。ここに式中のアミノ 基が1個の置換分(a)で置換されている場合、該置換 分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を有する直鎖 状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有し ていてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基 または置換分(c)を有していてもよい炭素数7ないし 11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基 である。〕を有する化合物を還元することにより行われ **స్ట్** ం

【0329】使用される還元剤としてはスズと塩化水素、亜鉛とアルコール性アルカリ、亜鉛と酢酸、ナトリウムアマルガムと水、または、水素化ホウ素ナトリウムとスズの組合せなどを用いることができる。

【0330】反応は通常、溶剤の存在下または非存在下で好適に行われる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなければ特に限定はなく、例えばベンゼン、トルエン、キシレン、ヘキサン、ヘブタンなどのような炭化水素類;ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンなどのようなエーテル類;ジメチルホルムアミ

ミドなどのようなアミド類:メタノール、エタノール、 プロパノール、エーブタノールなどのようなアルコール 類:酢酸エチルなどのようなエステル類;水またはこれ らの混合溶剤をあげることができる。

【0331】反応は冷却下ないし加温下で行われる。

【0332】反応時間は、反応試築、反応温度などによって異なるが、通常0.5時間ないし数日間である。

【0333】また本工程は接触水素添加反応によって行うこともできる。

【0334】使用される触媒としては、例えばラネーニ 10 ッケル、バラジウムー炭素、パラジウム黒、ルテニウム、酸化白金などをあげることができる。

【0335】反応は通常、溶剤の存在下で好適に行われる。使用される溶剤としては、反応に影響を与えなければ特に限定はなく、例えばベンゼン、トルエン、キシレン、ヘキサン、ヘプタンなどのような炭化水素類:ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンなどのようなエーテル類:ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ヘキサメチルリン酸トリアミドなどのようなアミド類:メタノール、エタノール、プロパノール、エチレングリコールなどのようなアルコール類:クロロホルム、塩化メチレンなどのようなアルコール類:クロロホルム、塩化メチレンなどのようなハロゲン化炭化水素類:水またはこれらの混合溶剤を好適に用いることができる。

【0336】反応は室温ないし加温下で行われる。

【0337】反応時間は、反応試薬、反応温度などによって異なるが、通常0、5時間ないし数日間である。

【0338】第20工程は、前記一般式(2-2) 〔式 中のベンズイミダゾール環基は1ないし5個の置換分 × * (a)を有していてもよく、mおよびR'は前述のものと同意義を示す。ここに、イミダゾール環部分が置換分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有していてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基または置換分(c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基である。〕を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(26)[式中のベンゼン環部分は1ないし3個の置換分

10 6) 〔式中のペンゼン環部分は1ないし3個の置換分 (a) を有していてもよく、式中の一方のアミノ基は1個の置換分(a) で置換されていてもよく、mおよび R'は前述のものと同意義を示す。ここに式中の一方のアミノ基が1個の置換分(a) で置換されている場合、該置換分(a) は、好適には炭素数1ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有していてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基または置換分(c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラル ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラル 20 キル様である。〕を有する化合物を前記一般式(21) [式中の炭素原子は、水素原子の代わりに置換分(a)を有していてもよく、R'は水素原子または低級アルキル基を示す。〕を有する化合物と、第11工程に準じて反応させることにより行われる。

【0339】上記製造法(VI)中、第11工程で用いられる、1、2-ジアミノベンゼン誘導体は下記の方法により合成することができる。

[0340]

【化24】

第21工程は、前記一般式(28) 〔式中のベンゼン環部分は1ないし4個の置換分(a)を有していてもよく、式中のアミノ基は1個の置換分(a)で置換されていてもよい。ここに、式中のアミノ基が1個の置換分

- (a)で置換されている場合、該置換分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有していてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基または置換分
- (c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基である。〕を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(2
- 7) [式中のペンゼン環部分は1ないし4個の置換分(a)を有していてもよく、式中のアミノ基は1個の置換分(a)で置換されていてもよい。ただし、アミノ基のオルト位のどちらか一方は必ず水素原子であり、式中

- 合、該置換分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を 有する商鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分
- (c)を有していてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基または置換分(c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基である。〕を有する化合物をニトロ化することにより行われる。このニトロ化反応は前述の第18工程に準じて行われる。

【0341】第22工程は前記一般式(20)(式中のベンゼン環部分は1ないし4個の置換分(a)を有していてもよく、式中の一方のアミノ基は1個の置換分

(a)で置換されていてもよい。ここに、式中の一方の アミノ基が1個の置換分(a)で置換されている場合、 該置換分(a)は、好適には炭素数1ないし4個を有す る直鎖状もしくは分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)

ール基または置換分(c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝類状のアラルキル基である。〕を有する化合物を製造する工程であり、前記一般式(28) [式中のベンゼン環部分は1ないし4個の置換分(a)を有していてもよく、式中のアミノ基は1個の置換分(a)で置換されていてもよい。ここに、式中のアミノ基が1個の置換分(a)で置換分(a)で置換分(a)を有している場合、該置換分(a)は分枝鎖状のアルキル基、置換分(c)を有していてもよい炭素数6ないし10個を有するアリール基または置換分(c)を有していてもよい炭素数7ないし11個を有する直鎖状もしくは分枝鎖状のアラルキル基である。〕を有する化合物を選定することにより行われる。反応は前述の第19程に準じて行われる。

【0342】前記の各工程によって得られた目的化合物は、反応終了後、必要に応じて常法、例えばカラムクロマトグラフィー、再結晶法、再沈殿法などによって精製することができる。例えば、反応混合物に溶剤を加えて抽出し、抽出液より溶剤を留去する。得られた残渣をシリカゲル等を用いたカラムクロマトグラフィーに付すことによって精製し、目的化合物の純品を得ることができる。

【0343】本発明の、一般式(1)を有する化合物は インスリン抵抗性、高脂血症、高血糖症、妊娠糖尿病、 肥満症、耐糖能不全状態、糖尿病合併症、動脈硬化症、 白内障および多嚢胞卵巣症候群等を改善し、更にアルド ース還元酵素阻害作用、5 ーリボキシゲナーゼ阻害作用 および過酸化脂質生成抑制作用を有しており、したがっ て、高脂血症、高血糖症、肥満症、耐糖能不全、高血圧 症、骨粗鬆症、悪液質、脂肪肝、糖尿病合併症。動脈硬 化症、白内障等の予防薬および/または治療薬、および 上記疾病以外の、妊娠糖尿病、多嚢胞卵巣症候群等のよ うなインスリン抵抗性に起因する疾病の予防薬および/ または治療薬、ならびに炎症性疾患、アクネ、目焼け、 乾癬、湿疹、アレルギー性疾患、喘息、GI潰瘍、心血 管性疾患、アテローム性動脈硬化症および虚血性疾患に より惹起される細胞損傷等の予防薬および/または治療 薬として有用である。

【0344】本発明の一般式(1)を有する化合物またはその塩の投与形態としては、例えば錠剤、カプセル剤、顆粒剤、散剤もしくはシロップ剤等による経口投与、または注射剤、座剤もしくは点眼剤等による非経口投与をあげることができる。これらの製剤は賦形剤、滑沢剤、結合剤、崩壊剤、安定剤、矯味矯臭剤、希釈剤などの添加剤を用いて周知の方法で製造される。

【0345】ここに、賦形剤としては、例えば乳糖、白糖、ぶどう糖、マンニット、ソルビットのような糖誘導体;トウモロコシデンプン、バレイショデンプン、αー

ような澱粉誘導体:結晶セルロース、低置換度ヒドロキシプロビルセルロース、ヒドロキシブロビルメチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、カルボキシメチルセルロースカルシウム、内部架橋カルボキシメチルセルロースナトリウムのようなセルロース誘導体:アラビアゴム:デキストラン;ブルラン;などの有機系賦形剤:および軽質無水珪酸、合成珪酸アルミニウム、メタ珪酸アルミン酸マグネシウムのような珪酸塩誘導体:燐酸カルシウムのような燐酸塩:炭酸カルシウムのような 炭酸塩:硫酸カルシウムのような硫酸塩;などの無機系賦形剤をあげることができる。

【0346】滑沢剤としては、例えばステアリン酸、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸マグネシウムのようなステアリン酸金属塩;タルク;コロイドシリカ;ビーガム、ゲイ鰯のようなワックス類;硼酸:アジビン酸;硫酸ナトリウムのような硫酸塩;グリコール;フマル酸;安息香酸ナトリウム;DLーロイシン;脂肪酸ナトリウム塩;ラウリル硫酸ナトリウム、ラウリル硫酸マグネシウムのようなラウリル硫酸塩;無水珪酸、珪酸水和物のような珪酸類;および、上記数粉誘導体などをあげることができる。

【0347】結合剤としては、例えばポリビニルビロリドン、マクロゴールおよび前記賦形剤と同様の化合物をあげることができる。

【0348】崩壊剤としては、例えば前記賦形剤と同様 の化合物およびクロスカルメロースナトリウム、カルボ キシメチルスターチナトリウム、架橋ボリビニルピロリ ドンのような化学修飾されたデンブン・セルロース類を あげることができる。

【0349】安定剤としては、例えばメチルパラベン、 プロピルバラベンのようなパラオキシ安息香酸エステル 類;クロロブタノール、ベンジルアルコール、フェニル エチルアルコールのようなアルコール類;塩化ベンザル コニウム;フェノール、クレゾールのようなフェエノー ル類;チメロサール:デヒドロ酢酸;およびソルビン酸 をあげることができる。

【0350】矯味類臭剤としては、例えば通常使用される、甘味料、酸味料、香料等をあげることができる。

【0351】本発明の一般式(1)を有する化合物またはその薬理学的に許容される塩の使用量は症状、年齢、投与方法等によって異なるが、例えば経口投与の場合には、成人に対して1日あたり、下限として0.1mg(好ましくは100mg)を1個または数回に分けて、症状に応じて投与することが望ましい。静脈内投与の場合には、成人に対して1日尚たり、下限として0.01mg(好ましくは0.1mg)、上限として、500mg(好ましくは50mg)を1回または数回に分けて、症状に応じて投与すること

【0352】本発明の前記一般式(1)を有する化合物 またはその塩を有効成分として含有する製剤は、例えば 次の方法により製造することができる。

#### 製剤例1. 散剤

5… [4…(6…メトキシー1…メチルベンズイミダゾールー2…イルメトキシ) ベンジル] チアゾリジンー2、4…ジオン(例示化合物番号1…49:以下「化合物A」という。) 4g、ポリビニルビロリドン 10gおよびヒドロキシプロビルメチルセルロース(商品名、TC…5E;信越化学工業(株)製)0.5gを振 10動ミルを用いて30分間混合粉砕すると、散剤が得られる。

#### 製剤例2. カブセル剤

化合物A 20gおよびポリピニルピロリドン 20gをアセトン 100gおよびエタノール100gの混合溶剤に溶解し、流動層造粒機を用いてクロスカルメロースナトリウム 200gに混合液を噴霧すると顆粒が得られる。この顆粒 10gにヒドロキシプロピルメチルセルロース(商品名、TC-5E;信趣化学工業(株)製) 0.1gおよび乳糖 1.9gを混合する。次い 20で、ゼラチンカブセルにこの混合物のうちの0.24gを充填すると、カブセル剤が得られる。該カブセル剤は1カブセルあたり 0.1gの化合物Aを含有する。製剤例3. 錠剤

化合物 A 1 g およびボリビニルビロリドン 1 g を アセトン 5 g およびエタノール 5 g の混合溶剤に溶解 し、次いでロータリーエバボレーターを用いて滅圧下で 有機溶剤を留去する。こうして得られる固形物を粉砕すると細粒が得られる。この細粒 1 g に結晶セルロース 0.25 g、低置換度ヒドロキシブロビルセルロース 30

0.25g、ヒドロキシプロビルメチルセルロース (商品名、TC-5E;僧越化学工業(株)製) 0. 05g、乳糖 0.18gおよびステアリン酸マグネシ ウム 0.2gを混合した後、錠剤機を用いて打錠する と、錠剤が得られる。

#### [0353]

【実施例】次に実施例および参考例をあげて本発明を更 に詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるもの ではない。

# 実施例1

<u>5- [4-(1-メチルベンズイミダゾール-2-イルメトキシ) ベンジル] チアゾリジン-2、4-ジオン</u>(例示化合物番号 1-11)

N-メチルー1, 2-フェニレンジアミン 1, 0g、 5-[4-(エトキシカルボニルメトキシ) ベンジル] チアゾリジンー2, <math>4-ジオン 3, 8g, 濃塩酸 2 0m1、 1, 4-ジオキサン 10m1および水 1 0m1の混合物を 5時間、加熱還流した。反応混合物より析出した不溶物をろ取し、テトラヒドロフランに溶解

た。得られた溶液に酢酸エチルを加えて抽出した。抽出液を食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル→エタノール)に付し、得られた生成物を更にテトラヒドロフランおよび酢酸エチルを用いて2回再結晶に付すと、融点230℃ないし231℃を有する目的化合物 1.3gが得られた。

#### 実施例2

<u> 5 -- 〔4 -- (6 -- メトキシ-- 1 -- メチルベンズイミダゾ</u> <u>ールー2ーイルメトキシ)ベンジル〕チアゾリジンー</u> 2. 4-ジオン(例示化合物番号 1-49) 5-メトキシーN-メチルー1、2-フェニレンジアミ ン 21.8g、5-(4-メトキシカルボニルメチル オキシベンジル)チアゾリジンー2,4ージオン 6 3. 4g、1, 4-ジオキサン 250mgおよび濃塩 酸 750mlの混合液を60時間、加熱還流した。反 応混合物を氷冷した後、析出物をろ取した。この析出物 に5%炭酸水素ナトリウム水溶液 800mlを加え、 室温で2時間攪拌した。不溶物をろ取して、N. Nージ メチルホルムアミド 1000mlおよびメタノール 200mlの混合液に溶解し、更に活性炭を加えて脱色 した。活性炭をろ去した後、溶剤を約50m1まで濃縮 した。これにジエチルエーテル「750mlを加えて室 温で2日間放置した後、析出物をろ取すると、融点26 **7℃ないし271℃、R f 値=0.68**(シリカゲル薄 層クロマトグラフィー:5%エタノールー塩化メチレン 溶液)を有する目的化合物 20.1gが得られた。 実施例3

50 5-「4-(5-ヒドロキシー1, 4, 6, 7-テトラ メチルベンズイミダゾールー2-イルメトキシ)ベンジ ル]チアゾリジンー2、4-ジオン(例示化合物番号1 ー237)。

4-アセトキシーN-メチル-3,5,6-トリメチル -1,2-フェニレンジアミン 1.0g、5-(4-メトキシカルボニルメチルオキシベンジル)チアゾリジ ンー2、4ージオン 2.7g、1.4ージオキサン 5 m l および濃塩酸 2 5 m l の混合物を2 日間加熱還 流した。反応混合物を氷水に加えた後、炭酸水素ナトリ ウムで中和し、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食 塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥し た。抽出液より溶剤を留去した後、残渣をシリカゲルカ ラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)に付して精製 し、目的化合物を含むフラクションを分取した。このフ ラクションより溶剤を留去し、紅色油状物を得た。この 油状物にジエチルエーテル 150mlを加え、5分間 超音波振動を与え、析出物をろ取した。この析出物をテ トラヒドロフラン300mlに溶解し、溶剤を約10な いし20mlまで濃縮した。これに酢酸エチル 200

物が生じた。この析出物をろ取すると、融点240℃ないし244℃、Rf値=0.44(シリカゲル薄層クロマトグラフィー;酢酸エチル)を有する目的化合物0.52gが得られた。

#### 実施例 4

<u>5- [4-(5-ヒドロキシー1, 4, 6, 7-テトラメチルベンズイミダゾールー2-イルメトキシ)ベンジル〕チアゾリジンー2, 4-ジオン 塩酸塩(例示化合物番号1-237の塩酸塩)</u>

5… [4…(5…ヒドロキシ…1, 4, 6, 7…テトラメチルベンズイミダゾールー2ーイルメトキシ)ベンジル] チアゾリジンー2, 4ージオン 0. 12gを4規定塩化水素一酢酸エチル溶液 3m1に懸濁させた懸濁液を室温で3時間攪拌した後、一夜放置した。反応混合物から不溶物をろ取し、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、次いでジエチルエーテルで洗浄すると、融点228℃ないし231℃を有する目的化合物 0.11gが得られた。

## 実施例 5

<u>5- [4-(5-アセトキシ-1, 4, 6, 7-テトラ</u> 20 メチルベンズイミダゾール-2-イルメトキシ) ベンジ ル] チアゾリジン-2, 4-ジオン (例示化合物番号 1 ---250)

5-[4-(5-ヒドロキシー1, 4, 6, 7-テトラメチルベンズイミダゾールー2ーイルメトキシ)ベンジル]チアゾリジンー2, <math>4-ジオン 0.12gのピリジン溶液 2m1に無水酢酸 0.032m1を室温で加え、3時間撹拌し、一夜放置した。反応混合物から溶剤を留去した後、水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。抽出液から溶剤を留去した後、析出物にジエチルエーテルで洗浄すると融点250℃ないし253℃を有する目的化合物 0.12gが得られた。

#### 実施例6

<u>5 -- [4 -- (5 - メトキシー」 -- メチルベンズイミダゾ -- ルー2 -- イルメトキシ)ベンジル〕チアゾリジン-- 2、4 -- ジオン(例示化合物番号1 -- 146)</u>

4ーメトキシーNーメチルー1,2ーフェニレンジアミン 1.17g、5ー(4ーメトキシカルボニルメトキ 40シベンジル)チアゾリジンー2,4ージオン 3.0g、1,4ージオキサン 20mlおよび濃塩酸 60mlの混合物を2日間加熱還流した。反応混合物を水水中に加え、炭酸水素ナトリウムを用いて中和した後、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(3%エタノール含有塩化メチレン)に付して精製すると、融点209℃ないし210℃、Rf値=0.56

物 0.3gが得られた。 実施例7

5ー [4ー(1ーベンジルベンズイミダゾールー5ーイルメトキシ)ベンジル]ー3ートリフェニルメチルチアゾリジンー2,4ージオン 0.26g、酢酸3m1および水 1m1の混合物を、50℃油浴上で3時間攪拌した。反応混合物を炭酸水素ナトリウム水溶液で中和した後、酢酸エチルで抽出し、抽出液を飽和食塩水で洗浄した。抽出液を無水硫酸ナトリウム上で乾燥した後、溶剤を留去した。残渣をエタノールおよびメタノールの混合液で再結晶すると、融点185℃ないし187℃を有する目的化合物 116mgが得られた。参考例1

# 4-二トロフェノキシ酢酸メチル

4-二トロフェノール 56g、プロモ酢酸メチル 9 0g、炭酸カリウム100gおよびジメチルホルムアミド 500mlの混合物を室温で2日間撹拌した。反応終了後、反応混合物よりジメチルホルムアミドを減圧下で留去し、得られた残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去した後、ヘキサンを用いて結晶化すると、皺点98℃ないし99℃を有する目的化合物 63.3gが得られた。

#### 参考例2

# 4-アミノフェノキシ酢酸メチル

4ーニトロフェノキシ酢酸メチル(参考例 1 参照) 3 0.8 g、10%パラジウムー炭素 5.0 g およびメタノール 500 m 1 の混合物中へ水素ガスを6時間導入した。反応終了後、反応混合物より不溶物をろ削し、ろ液を減圧留去すると、R f 値=0.79(シリカゲル薄層クロマトグラフィー:酢酸エチル)を有する目的化合物 25.8 g が得られた。

#### 参考例3

# <u>4-(2-ブロモー2-ブトキシカルボニルエチルー1</u> <u>--イル)フェノキシ</u>酢酸メチル

4-アミノフェノキシ酢酸メチル 25.8g(参考例 2参照)を含むメタノールーアセトン(2:5) 26 3m1の溶液に水冷下で47%臭化水素酸98gを滴下し、続いて亜硝酸ナトリウム 12.8gを含む水溶液 33m1を滴下した。水冷下、30分間撹拌した後、反応混合物にアクリル酸プチル18.2gを加え、水冷下で30分間撹拌し、臭化鋼(1) 3.2gを加え、水冷下で30分間撹拌し、臭化鋼(1) 3.2gを加え、電温で一夜搅拌した。反応終了後、反応混合物より溶剤を留去し、得られた残渣に食塩水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去すると、R

ヘキサン:酢酸エチル=5:1)を有する目的化合物を含む粗生成物 51.7gが得られた。

325

#### 参考例 4

# 5 - [4 - (x + 2) + 2) + (x + 2) +

4ー(2ープロモー2ープトキシカルボニルエチルー1ーイル)フェノキシ酢酸メチル(参考例3参照) 100g、チオ尿素 22gおよびエタノール200m1の混合物を2.5時間加熱環流した。次いで、反応混合物に2N塩酸を加え、5時間加熱環流した。反応終了後、反応混合物より溶剤を留去し、得られた残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出し、抽出液を無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:ヘキサン=2:5)に付して精製すると、融点105℃ないし106℃を有する目的化合物 19.4gが得られた。参考例5

# 5-メトキシー2-ニトロアニリン

5-クロロー2-二トロアニリン 25gの1,4-ジオキサン溶液 500m1にナトリウムメトキシドの28%メタノール溶液 70m1を室温で加え、4時間加熱選流した。反応混合物より、溶剤を留去し、得られた残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ペキサン=1:4→1:2)に付して精製すると融点124℃ないし128℃を有する目的化合物 16.3gが得られた。

## 参考例6

# <u>N-tert-ブトキシカルボニル-5-メトキシ-2</u> 30 -ニトロアニリン

5-メトキシー2-ニトロアニリン 16gの無水テトラヒドロフラン溶液500m1にジーtert一ブチルジカーボネート 25g、ピリジン15m1、4-ジメチルアミノビリジン 0、6gを室温で加え、2時間機 神した。反応混合物より溶剤を留去し、得られた残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:10)に付して精製すると、融点112℃ないし114℃を有する目的化合物 12.5gが得られた。

#### 参考例7

# 

水素化ナトリウム (55%以上含有) 12.0gを無水 N, Nージメチルホルムアミド 300mlに懸濁し、この懸濁液に水冷下、Nーtertープトキシカルボニルー5ーメトキシー2ーニトロアニリン 49.6gの

加え、室温で30分間機拌した。この混合物にヨウ化メチル 17.2mlを室温で加え、1時間機拌した後、 室温で一夜放置した。反応混合物を約1/5 容量まで 騰縮した後、氷水に加え、酢酸エチルで抽出した。抽出 液を水および飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム 上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去すると、練点12 2℃ないし124℃を有する目的化合物 52.1gが 得られた。

## 参考例8

 N-メチルー5-メトキシー2-ニトロアニリン N-tertープトキシカルボニルーN-メチルー5-メトキシー2-ニトロアニリン 52gに4規定塩化水 素-1,4-ジオキサン溶液 750m1を室温で加え、2時間攪拌した。反応混合物より溶剤を留去した 後、水および酢酸エチルを加え、炭酸水素ナトリウムで中和した。この混合物に、更に酢酸エチルを加えて抽出し、抽出液を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去すると、融点107℃ないし110℃を有する目的化合物35.3gが得205れた。

#### 参考例9

<u>5-メトキシ-N-メチル-1, 2-フェニレンジアミ</u>ン

Nーメチルー5ーメトキシー2ーニトロアニリン 35 gのtertープタノール溶液 900mlと酢酸エチ ル 100mlの混合液に塩化スズ(11) 二水和物 346gを室温で加え、60℃で2時間攪拌した。この 混合物に水素化ホウ素ナトリウム 11gを少量ずつ, 60℃で約1時間かけて加え、60℃で3時間攪拌した 後、室温で2日間放置した。反応混合物を水水中に加え た後、炭酸水素ナトリウムで中和した。この混合物に酢 酸エチルを加えて抽出し、抽出液を飽和食塩水で洗浄 し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤 を留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸 エチル:nーヘキサン=3:2)に付して精製すると、 R f 値 = 0. 18 (シリカゲル薄層クロマトグラフィ 一:酢酸エチル:n-ヘキサン=1:1)を有する目的 化合物 21.9gが得られた。 参考例10

# 10 トリメチルベンゾキノン

トリメチルハイドロキノン 20gのアセトン 150 m 1溶液に、塩化鉄(111) 25、6gを水 50 m 1に懸濁させた懸濁液を室温で加えて1時間攪拌し、2日間放置した。溶剤を約半分まで濃縮した後、水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n 一へキサン=1:6)に付して精製すると、R f 値=0、48(シリカゲル薄層クロマトグ

326

る目的化合物 16、9gが得られた。 参考例11

2、3.6-トリメチルベンゾキノンー4-オキシムトリメチルベンゾキノン 16.9 gのメタノール溶液 150mlに、ヒドロキシルアミン塩酸塩(7.04g)の水溶液 30mlを室温で加えて2時間攪拌し、2日間放置した。反応混合物に水 1000mlを加えた後、析出物をろ取した。この析出物を酢酸エチルーnーへキサン混合液で再結晶して精製すると、融点188でないし190でを有する目的化合物 11.2 gが得 10られた。

327

## 参考例12

4-ヒドロキシー2、3、5-トリメチルアニリン
2、3、6-トリメチルベンゾキノンー4ーオキシム
36、15gと1規定水酸化ナトリウム水溶液 880
m1の混合物にハイドロサルファイトナトリウム 15
2gを水冷下で加えた後、室温で1時間攪拌し、1夜放
置した。反応混合物を水中に加えて、5規定塩酸水溶液
でpHを4乃至5に調整した後、炭酸水素ナトリウムで中和した。これを酢酸エチルで抽出し、抽出液を飽和食 20
塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出
液より溶剤を留去して得られた結晶にイソプロビルエーテルを加えてろ取し、イソプロピルエーテルで洗浄する
と、融点131℃ないし134℃を有する目的化合物
30、1gが得られた。

#### 参考例13

<u>N-tert-ブトキシカルボニル-4-ヒドロキシ-2.3.5-トリメチルアニリン</u>

4…ヒドロキシー2、3.5…トリメチルアニリン 2 0 gのテトラヒドロフラン 500m1 溶液に、室湯で 30 トリエチルアミン 22.0m1を加え、更にジーtertーブチルジカーボネート 34.6 gを加えて6時間機拌した後、1夜放置した。反応混合物より溶剤を留去した後、水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去して得られた結晶にn-nキサンを加えて結晶を30000、30000、30000 に 30000 に 30

# 参考例14

 $\frac{N-X+h-4-E+D+2-2}{7-U}$  3、5-トリメ+h

無水テトラヒドロフラン 300mlに水素化アルミニウムリチウム 6.8gを懸濁させた懸濁液に、N-tertーブトキシカルポニルー4ーヒドロキシー2,3,5ートリメチルアニリン 15gの無水テトラヒドロフラン溶液200mlを水冷下で加えた後、室湿で3時間攪拌し、2時間加熱還流した。反応混合物に水 10mlとテトラヒドロフラン 30mlの混合液を氷冷

した。反応混合物を室温で1.5時間機伴した後、不溶物をセライトを用いてろ去した。この不溶物を酢酸エチルで洗浄し、洗液とろ液とをあわせ、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。この溶液より溶剤を留去した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n ーへキサン=1:3)に付して精製すると、融点120℃ないし122℃を有する目的化合物 5.1gが得られた。

## 参考例15

10 <u>NーtertープトキシカルボニルーNーメチルー4ー</u> ヒドロキシー2、3、5ートリメチルアニリン

Nーメチルー4ーヒドロキシー2、3、5ートリメチルアニリン 5.0 gのテトラヒドロフラン溶液 70 m 1にトリエチルアミン 5.0 m 1およびジー 1 e r 1 ーブチルジカーボネート 7.9 2 gのテトラヒドロフラン溶液 3 0 m 1 を室温で加え、1 時間攪拌した後、1 夜放置した。反応混合物より溶剤を留去した後、水を加えて酢酸エチルで抽出した。抽出液を水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去して得られた結晶に1 ーヘキサンを加えて結晶をろ取し、1 ーヘキサンで洗浄すると、融点 1 6 1 でないし 1 6 1 でを有する目的化合物 7.3 5 g が得られた。

## 参考例16

N-tert-ブトキシカルボニル-N-メチル-4-アセトキシ-2、3、5-トリメチルアニリン

NーtertープトキシカルボニルーNーメチルー4ーヒドロキシー2,3,5ートリメチルアニリン 7.2 gの無水テトラヒドロフラン溶液 100mlに、無水トリエチルアミン 5.64mlおよび塩化アセチル2.9mlを室温で加え、1時間機拌した後、1夜放置した。反応混合物に水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去した後、残渣に水冷したnーヘキサンを加えて結晶化した。水冷したnーヘキサンを加えて結晶をろ取し、水冷したnーヘキサンで洗浄すると、酸点103℃ないし104℃を有する目的化合物6.25gが得られた。

# 参考例17

40 <u>N-メチル-4-アセトキシ-2, 3, 5-トリメチル</u> アニリン塩酸塩

NーtertープトキシカルボニルーNーメチルー4ーアセトキシー2,3,5ートリメチルアニリン 5.4 5gに、4規定塩化水素ー1,4ージオキサン溶液 100mlを室温で加え、3時間攪拌した。反応混合物より溶剤を留去して得られた結晶にイソプロビルエーテルを加えて結晶をろ取し、イソプロビルエーテルで洗浄すると、融点172 $^{\circ}$ ないし176 $^{\circ}$ を有する目的化合物4.36gが得られた。

4. 00803474

329

<u>N-メチル-4-アセトキシ-2、3、5-トリメチル</u> --6--ニトロアニリン

Nーメチルー4ーアセトキシー2.3、5ートリメチルアニリン塩酸塩 4.3 gを水冷した濃硝酸に加え、水冷下で10分間攪拌した後、さらに室温で10分間攪拌した。反応混合物を水水に加え、炭酸水素ナトリウムで中和した後、酢酸エチルで抽出した。抽出液を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液より溶剤を留去した後、残渣にイソプロビルエーテル 50mlを加えて、5分間超音波振動を与えた。不溶の結晶にイソプロビルエーテル:n-へキサン (=1:1)混合液加え、結晶を3取し、更にイソプロビルエーテル:n-0キサン (=1:1)混合液で洗浄すると、融点143℃ないし146℃を有する目的化合物 2.76 gが得られた。参考例19

# <u>4-アセトキシーN-メチル-3, 5, 6-トリメチル</u> -1, 2-フェニレンジアミン

## 参考例20

5-(4-メトキシカルボニルメトキシベンジル)-3 30
-トリフェニルメチルチアゾリジン-2、4-ジオン
5-(4-ヒドロキシベンジル)-3-トリフェニルメ
チルチアゾリジン-2、4-ジオン 120gのアセト
ン溶液 2、5リットルに炭酸セシウム 126gを加
え、更にプロモ酢酸メチル 36mlを窓温で加え、1
時間攪拌した。反応混合物より溶剤を留去した後、水を加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。抽出液から溶剤を留去し、油状残渣にジエチルエーテル
1リットルを加え、10分間超音波振動を与えた。析出 40
してくる固体をろ取すると、融点158℃ないし162
でを有する目的化合物 126.3gが得られた。
参考例21

# <u>5 ー (4 ーメトキシカルボニルメトキシベンジル) チア</u> ゾリジンー2、4 ージオン

5-(4-メトキシカルボニルメトキシベンジル)-3ートリフェニルメチルチアゾリジン-2, 4-ジオン344gを1, 4-ジオキサン 400mlに懸濁させた懸濁液に、酢酸 1700ml、次いで水400ml ら溶剤を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル: n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n — n

#### 参考例22

N-tert-ブトキシカルボニル-4-メトキシ-2 -ニトロアニリン

水素化ナトリウム(55%以上含有) 0.72gを無水N、Nージメチルホルムアミド 30m1に懸濁させた懸濁液に、4-メトキシー2ーニトロアニリン 2.5gの無水N、Nージメチルホルムアミド溶液 30m1を室温で加え、10分間攪拌した。次いでこの反応混合物にジーtertープチルジカーボネート 3.57gの無水N、Nージメチルホルムアミド溶液 20m1を室温で加えた後、1時間攪拌した。反応混合物を水水に加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。抽出液から溶剤を留去した後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:nーヘキサン=1:20)に付して精製すると、Rf値=0.39(酢酸エチル:nーヘキサン=1:20)を有する目的化合物 1.94gが得られた。

#### 参考例23

<u>N-tertープトキシカルボニルーN-メチルー4-</u> メトキシー2-ニトロアニリン

## N-メチル-4-メトキシ-2-ニトロアニリン

N-tert-ブトキシカルボニル-N-メチルー4ーメトキシー2-ニトロアニリン 2.0gおよび4規定塩化水素-1、4-ジオキサン溶液 30mlを用いて参考例8に準じて反応および後処理を行うと、Rf値=0.62(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:5)を有する目的化合物 1.17gが得られた。参考例25

# <u>4ーメトキシーNーメチルー1、2ーフェエニレンジア</u> <u>ミン</u>

N-メチルー4-メトキシー2-ニトロアニリン 1. 16g、10%パラジウムー炭素触媒 0. 3gおよび エタノール 50m1の混合物に室温で3時間水素ガス を導入した。反応混合物から10%パラジウムー炭素触

(酢酸エチル: nーヘキサン=1:3) を有する目的化 合物 1.17gが得られた。

#### 参考例26

# 5 --ベンズイミダゾールカルボン酸メチル

5 -- ベンズイミダゾールカルボン酸 10g、メタノー ル 150mlおよび4規定塩化水素--1, 4-ジオキ サン溶液 100mlの混合物に4時間超音波振動を与 えた。反応混合物から溶剤を減圧下で留去した後、残渣 にメタノール300mlおよび水素化ホウ素リチウム 3.5gを加え、1時間攪拌した。反応混合物から滅圧 10 下で溶剤を留去した後、残渣に食塩水を加えて、酢酸エ チルで抽出した。抽出液から溶剤を留去すると、触点1 36℃ないし138℃を有する目的化合物 5.44g が得られた。

# 参考例27

# <u>1ーベンジルー5ーベンズイミダゾールカルボン酸メチ</u> 赻

5 -- ベンズイミダゾールカルボン酸メチル 2.8 g、 奥化ベンジル 3、52g、炭酸カリウム 3gおよび アセトン 50mlの混合物を室温で3日間攪拌した。 反応混合物から溶剤を留去し、残渣に食塩水を加えて、 酢酸エチルで抽出した。抽出液を無水硫酸ナトリウム上 で乾燥した後、溶剤を留去し、残渣を酢酸エチルおよび nーへキサンの混合液で再結晶すると、融点 1 5 6 ℃な いし162℃を有する目的化合物 0.94gが得られ Ti.

#### 参考例28

<u>1ーベンジルー5ーベンズイミダゾールメタノール</u> 水素化アルミニウムリチウム 0.23gを無水テトラ ヒドロフラン 10mlに懸濁させた懸濁液に、1一ベ 30 テスト(株)製)にて血糖値を測定した。 ンジルー5ーベンズイミダゾールカルボン酸メチル 0、87gの無水テトラヒドロフラン溶液 18mlを 水冷下で滴下し、混合物を室温で2時間攪拌した。更 に、反応混合物に水素化アルミニウムリチウム 0.1 1gおよび無水テトラヒドロフラン 10mlを加え て、室温で1時間、ついで50℃油浴上で4.5時間攪 詳し、更に2時間加熱還流した。反応混合物を放冷した*

*後、過剰量の硫酸ナトリウム10水和物を加え、室温で 2時間攪拌した。反応混合物をセライトを用いてろ過 し、ろ液から溶剤を留去した。残渣をエタノールおよび ジイソプロピルエーテルの混合液で再結晶すると、融点 148℃ないし150℃を有する目的化合物 383m gが得られた。

#### 参考例29

<u>5 - 「4 - (1 --ベンジルベンズイミダゾールー 5 -- イ</u> ルメトキシ) ベンジル[-3-トリフェニルメチルチア <u> ゾリジン…2,4…ジオン</u>

5-(4-ヒドロキシベンジル)-3-トリフェニルメ チルチアゾリジンー2、4ージオン 822mg、アゾ ジカルボニルジピペリジン 454mg、無水トルエン 6mlおよびトリプチルホスフィン 0.44mlの 混合物を室温で30分間攪拌した。反応混合物に1-ベ ンジルー5ーベンズイミダゾールメタノール 349m gを加え、3時間攪拌した後、室温で10日間放置し た。反応混合物から溶剤を留去し、残渣をシリカゲルカ ラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:nーヘキサン= - 3:1→1:0)に付して精製すると、軟化点90℃な いし91℃を有する目的化合物 0.32gが得られ

# 試験例1 血糖降下作用

体重 40g以上で高血糖状態を示す雄性 KK マウスに 各化合物を ポリエチレングリコール400:水=1: 1の溶剤に混合して経口投与し、飽食条件下で18時間 放置した。次いで無麻酔下で尾静脈より採血し、グルコ ースアナライザー GLー101(商標名、三菱化成 (株) 製) またはゲルコローダー…F(商標名、シノ

【0354】血糖降下率は以下の式より求めた。

【0355】血糖降下率(%)=〔(溶剤投与群血糖値 一化合物投与群血糖值)/溶剤投与群血糖值]×100 結果を以下に示す。

[0356]

【表138】

表 6

実施例番号	投与量(mg/kg )	血糖降下率(%)
1	I	36. 2
2	1	27.2
3	1	11.2
4	1	19.3

表から、本発明の化合物は優れた効果を示した。 試験例2 アルドース還元酵素阻害作用 牛の水晶体のアルドース選元酵素はS.Hyman およびJ.H.

よびK.Inagaki, I.Miwa およびJ.Okuda [Arch.Biochem. Blophys., 216 巻、337 頁(1982年)] に記載の方法に よって分離および部分精製した。そして、その活性はVa

テーマコード (参考)

333

334

年〕」に記載の方法により光度的に測定した。酵素活性の 阻害は本発明の化合物の5μg/ml濃度で測定した。

* [0358] [表139]

裹 7

【0357】結果を以下の表に示す。

実施例番号	5 μ g / m l 濃度における 阻害率(%)	IC _∞ (μg/m1)
1	80.3	0.77
3	79.6	1.40
		Ç

#### 試験例3 毒性

実験動物としてF344系雄性ラットを用いた。実験に は一群5匹を用いた。被験化合物は各動物に経口で50 mg/m1体重量が2週間投与された。被験化合物は実 施例1および2で得られた化合物である。動物は投与後 2週間観察された。そして、その期間中、被験化合物に 起因した異常はなんら見られなかった。

【0359】各動物に対する実質投与量の観点から、死 ている。

## [0360]

【発明の効果】本発明の一般式(1)を有する縮合複素 環化合物またはその塩は、インスリン抵抗性、高脂血 症、高血糖症、妊娠糖尿病、肥満症、耐糖能不全状態、※

※糖尿病合併症、動脈硬化症、白内障および多嚢胞卵巣症 候群等を改善し、更にアルドース還元酵素阻害作用、5 ーリボキシゲナーゼ阻害作用および過酸化脂質生成抑制 作用を有しており、したがって高脂血症、高血糖症、肥 满症、耐糖能不全、高血圧症、骨粗鬆症、悪波質、脂肪 肝、糖尿病合併症、動脈硬化症、白内障等の予防薬およ び/または治療薬、および上記疾病以外の、妊娠糖尿 病、多嚢胞卵巣症候群等のようなインスリン抵抗性に起 亡率0は本発明の化合物の毒性が非常に低いことを示し 20 因する疾病の予防薬および/または治療薬、ならびに炎 症性疾患、アクネ、日焼け、乾癬、湿疹、アレルギー性 疾患、喘息、G I 潰瘍、心血管性疾患、アテローム性動 脈硬化症および虚血性疾患により惹起される細胞損傷等 の予防薬および/または治療薬として有用である。

# フロントページの続き

(51) Int.Cl.	識別記号	FI	
A 6 1 K	31/00 6 1 3	A 6 1 K	31/00
A 6 1 P	43/00		
A 6 1 K	31/4184		31/415
	31/422		31/42
	31/425 6 0 2		31/425
C 0 7 D	413/12	C 0 7 D	413/12
// C07D	235/06		235/06
	235/12		235/12
(72)発明者	小口 実	(72)発明者	省 藤原 俊彦
	東京都品川区広町1丁目2番58号	<b>三共株</b>	東京都品川区
	式会社内		式会社内
(72)発明者	柳沢 宏明	(72)発明者	4 掘越 大能
	東京都品川区広町1丁目2番58号	三共株	東京都品川区
	式会社内		式会社内
(72)発明者	藤本 光一	(72)発明者	行 吉岡 孝雄
	東京都品川区広町1丁目2番58号	三共株	東京都品川区
	式会社内		式会社内

区広町1丁目2番58号 三共株 图広町1丁目2番58号 三共株

X広町1丁目2番58号 三共株